

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

BAB 1 : LANGKAH KESELAMATAN DALAM MAKMAL

1.1 PERALATAN PERLINDUNGAN DIRI	
 Kelengkapan yang diperlukan untuk memberikan perlindungan daripada bahaya	
GOGAL	Melindungi mata daripada terkena bahan kimia merbahaya
TOPENG MUKA	Melindungi hidung dan mulut daripada terhadu bahan kimia mudah meruap dan sengit
SARUNG TANGAN (dibuat drpd getah)	Melindungi tangan daripada bahan kimia merbahaya
BAJU MAKMAL	Melindungi kerosakan pada pakaian
KASUT BERTUTUP	Melindungi kaki daripada tumpahan bahan kimia dan serpihan kaca
Peralatan perlindungan diri dalam makmal	
KABINET ALIRAN LAMINAR (dlm makmal biologi)	Mengelakkan kontaminasi semasa aktiviti mikrobiologi
KEBUK WASAP	Untuk menjalankan eksperimen bahan yang mudah meruap, mudah terbakar, beracun, mengakis dan berbau

PENYIRAM KECEMASAN	Membilas bahagian badan atau pakaian yang terkena bahan kimia
PEMBILAS MATA	Membilas dan mencuci mata yang terkena bahan kimia

1.2 PEMBUANGAN BAHAN SISA	
Bahan yang boleh dibuang ke dalam sinki	Bahan yang tidak boleh dibuang ke dalam sinki
<ul style="list-style-type: none"> • Cecair atau larutan yang berkepakatan rendah dan tidak merbahaya • Cth : bahan neutral, asid lemah dan alkali lemah 	<ul style="list-style-type: none"> • Sisa pepejal • Asid pekat dan alkali pekat (pH kurang 5 dan lebih 9) • Pelarut organic • Bahan kimia • Bahan toksi • Logam berat • Sisa organic • Buangan radioaktif • Bahan meruap • Bahan reaktif
Sebab tidak boleh :  Boleh menyebabkan pencemaran alam dan merbahaya kepada hidupan	

BAHAN SISA BIOLOGI  Bahan buangan biologi yang boleh menimbulkan kemudaratian Diuruskan melalui PROSEDUR OPERASI STANDARD (POS)		
KATEGORI A Peralatan tajam	Picagari Jarum Bilah scalpel	Masukkan dalam bekas khas (bekas sisa tajam) Tidak diautoklaf
KATEGORI B Pepejal tidak tajam	Sarung tangan Tisu Medium kultur	Bungkus dalam beg plastik biobahaya Diautoklaf Dimasukkan ke dalam tong biobahaya
KATEGORI C Bangkai, organ	Haiwan makmal Haiwan ujikaji	Dibalut dalam bahan penyerap (kertas tisu) Dibungkus dalam beg plastik biobahaya Disejuk beku sebelum dilupuskan
KATEGORI D Cecair	Darah Serum	Dinyahkontaminasi secara autoklaf Dilupuskan secara terus dalam sistem kumbahan (sinki makmal atau tandas)
Autoklaf (suhu 121 derjah Celsius , tekanan 15 psi selama 20minit)		
Tumpahan bahan kimia	Sekat tumpahan menggunakan pasir	
Tumpahan merkuri	Tabur serbuk sulfur untuk menutupi tumpahan dan hubungi BOMBA	

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

1.3 PEMADAM KEBAKARAN		
 Sejenis alat yang digunakan untuk mengawal atau memadamkan kebakaran		
AIR Label MERAH	BAHAN PEPEJAL seperti kain, kertas dan kayu	
BUIH Label KRIM	BAHAN PEPEJAL seperti kain, kertas dan kayu JENIS CECAIR ATAU GAS MUDAH TERBAKAR seperti minyak, cat dan gas asli.	
Karbon dioksida Label HITAM	PERALATAN ELEKTRIK, GAS dan WAP	
Serbuk kering Label BIRU	SEMUA jenis kebakaran	
JENIS KEBAKARAN		
Kelas A	Melibatkan jenis pepejal kecuali logam	<ul style="list-style-type: none"> • Air • Buih • Serbuk kering
Kelas B	Melibatkan jenis cecair	<ul style="list-style-type: none"> • Buih • Serbuk kering • Karbon dioksida
Kelas C	Melibatkan gas	<ul style="list-style-type: none"> • Serbuk kering • Karbon dioksida

Kelas D	Melibatkan logam	<ul style="list-style-type: none"> • Serbuk kering 	Pasir	<ul style="list-style-type: none"> • Digunakan bagi memadamkan kebakaran awal
Kelas E	Melibatkan peralatan elektrik	<ul style="list-style-type: none"> • Serbuk kering • Karbon dioksida 	Air	<ul style="list-style-type: none"> • Memadamkan kebakaran kecuali yang berpunca daripada minyak
Kelas F	Melibatkan lemak dan minyak masak	<ul style="list-style-type: none"> • Serbuk kering • Karbon dioksida 		
<input checked="" type="checkbox"/> Alat lain yang boleh digunakan ialah pemadam kebakaran jenis ABC, selimut kebakaran, air dan pasir				
Pemadam kebakaran ABC	<ul style="list-style-type: none"> • Digunakan utk semua jenis kebakaran • KECUALI disebabkan logam dan gas • Tidak merbahaya • Tidak mencemarkan tanah • Mudah diselenggara 		Kaedah penggunaan pemadam kebakaran	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Tanggalkan pin keselamatan ✓ Halakan muncung alat ke pangkal api pada jarak 2-2.5meter ✓ Tekan pemicit atas alat pemadam ✓ Ratakan semburan ke seluruh sumber api
Selimut kebakaran	<ul style="list-style-type: none"> • Diperbuat daripada dua lapisan gentian kaca • Memadamkan api yang kecil atau sederhana yang tidak boleh dipadamkan oleh air • Memadamkan api pada badan mangsa 		Audit alat pemadam kebakaran	<p>5 perkara yang perlu diambil kira ialah:</p> <ol style="list-style-type: none"> i. Tarikh luput ii. Meter tekanan iii. Jenis pemadam kebakaran iv. Bilangan pemadam kebakaran mengikut jenis v. Lokasi pemadam kebakaran

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

BAB 2 : BANTUAN KECEMASAN

2.1 RESUSITASI KARDIOPULMONARI (CPR)	
	<ul style="list-style-type: none"> ✚ Melibatkan gabungan Teknik tekanan di bahagian dada dan hembusan ke dalam mulut mangsa ✚ Tujuan : Mengembalikan degupan jantung dan pernafasannya
Situasi yang memerlukan CPR	Punca Keadaan yang memerlukan CPR
1. tidak memberikan respons terhadap rangsangan 2. Tidak bernafas 3. Tiada degupan jantung atau nadi	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Serangan jantung ✓ Renjatan elektrik ✓ Lemas ✓ Panahan petir
KAEDAH CPR	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Periksa respons mangsa. Jika tiada respons hubungi 999. ➤ Buka saluran pernafasan. Baringkan mangsa dan dongakkan kepala ke atas. Angkat dagunya. ➤ Tekanan dada bagi membantu peredaran darah dlm bdn mangsa. ➤ Tekan 5cm dan tekanan dada pd kadar 100-120 per minit ➤ Bantuan pernafasan. Picit hidung masangsa dan hembus udara ke dalam mulut selama 1saat setiap hembusan.

Tujuan: membolehkan udara beroksigen masuk ke dalam trakea dan sampai ke peparu.	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Tekanan dada sebanyak 30kali diikuti 2 kali hembusan mulut ke mulut sehingga mangsa sedar/ambulans sampai. ➤ jika telah bernafas tetapi belum sedar, ubah kedudukan mangsa dlm keadaan mengiring. 	<ul style="list-style-type: none"> 1. memegang leher dengan kedua-dua tangan. 2. Tidak boleh bercakap atau batuk 3. Sukar bernafas 4. Kulit, bibir dan kuku kebiruan 	<ul style="list-style-type: none"> 1. Boleh bercakap 2. Boleh bernafas 3. Boleh batuk
KEPENTINGAN CPR	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Memulihkan sistem peredaran darah mangsa (TEKANAN DADA) ✓ membekalkan oksigen dalam badan mangsa (BANTUAN PERNAFASAN) 	Kepentingan Heimlich Manouvre :	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Memastikan saluran pernafasan tidak terhalang ✓ Memastikan oksigen smpai ke peparu
Kesan jika bantuan lambat diberikan, maka oksigen tidak dapat dihantar ke otak dgn cukup dan menyebabkan :			<ul style="list-style-type: none"> ➤ Kerosakan otak ➤ Mengakibatkan kematian
KAEDAH HEIMLICH MANOURE			<ul style="list-style-type: none"> ➤ Berdiri di belakang dan bongkokkan mangsa ke hadapan sedikit ➤ Kelilingkan tangan dari belakang ➤ Letakkan genggaman tangan kanan antara pusat dan bawah rusuk. Tangan kiri atas tangan kanan ➤ Tekan dan sentak ke atas dengan kuat dan cepat.

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

BAB 3 : TEKNIK MENGUKUR PARAMETER KESIHATAN BADAN

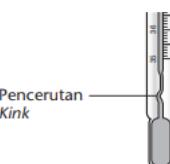
3.1 SUHU BADAN

- ✚ Suhu badan manusia yang normal 36.9°C .
- ✚ Kulit dan kelenjar endokrin memainkan peranan penting dlm mengawal atur suhu badan

a) Termometer klinik

Pencerutan pd termometer klinik bertujuan:

-supaya merkuri tidak turun dengan cepat setelah dikeluarkan bagi memberikan sukatan yang tepat



Pencerutan
Kink

b) Termometer makmal



Tidak sesuai mengukur suhu badan kerana tiada bahagian pencerutan.

c) Termometer rektal



Digunakan untuk menyukat suhu badan melalui dubur

Digunakan pada bayi kurang 3 bulan dgn memasukkan ke dalam dubur kira-kira 1.5-2.5cm.

d) Termometer inframerah



Digunakan untuk menyukat suhu badan tanpa bersentuhan pada jarak kira-kira 5cm.

Faktor-faktor yang menyebabkan suhu badan melebihi normal :

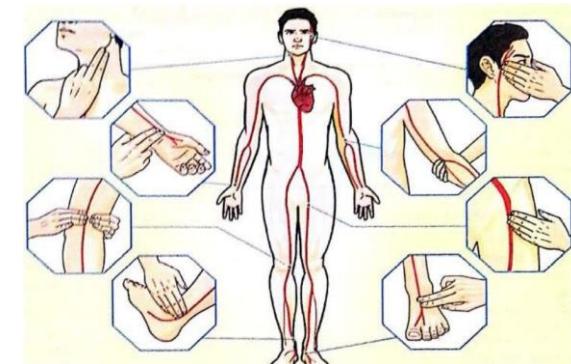
Jangkitan	Bakteria atau virus
Terdedah kepada panas melampau	Strok haba Selaran matahari yang melampau
Senaman	Senaman berat

Jika suhu badan melebihi 37°C , anda mungkin disahkan **DEMAM**.

Jika suhu kurang daripada normal, keadaan ini dipanggil **HIPOTERMIA** dan boleh membawa maut. Ini berlaku jika terdedah kepada sejuk yang melampau.

3.2 KADAR DENYUTAN NADI

- ✚ Pengukuran bilangan degupan jantung per minit.
- ✚ Tempat merasai denyutan nadi di badan dipanggil **TITIK NADI**.



8 titik nadi pada badan manusia

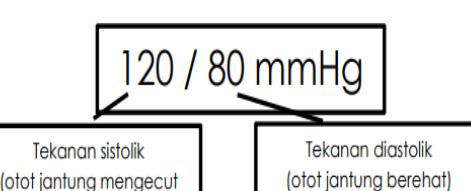
Faktor-faktor yang mempengaruhi kadar denyutan nadi.

Jantina	Denyutan nadi PEREMPUAN lebih tinggi daripada LELAKI
Umur	Semakin meningkat umur, kadar denyutan nadi semakin rendah.
Aktiviti fizikal	Semakin cergas aktiviti fizikal yang dilakukan, semakin meningkat kadar denyutan nadi

Info tambahan :

Dalam keadaan REHAT, **kadar denyutan nadi seorang ATLET adalah lebih rendah berbanding BUKAN ATLET** kerana isipadu darah yg dipam oleh jantung atlet setiap kali mengecut lebih banyak berbanding bukan atlet.

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

3.3 TEKANAN DARAH <ul style="list-style-type: none"> Tekanan yang dikenakan oleh darah pada dinding salur darah semasa peredaran darah 	
Alat pengukuran	Sfigmomanometer
Unit pengukuran	Milimeter merkuri (mmHg)
Pengukuran tekanan darah	Tekanan sistolik (bacaan atas) Tekanan yang dikenakan pada dinding salur darah semasa otot mengecut
Bacaan normal 120/80	Tekanan diastolik (bacaan bawah) Tekanan yang dikenakan pada dinding salur darah apabila otot jantung berehat
	
Bacaan tekanan darah	Bacaan tinggi berlarutan menunjukkan anda mempunyai TEKANAN DARAH TINGGI @ HIPERTENSI

	Bacaan rendah dan berlarutan menunjukkan anda mempunyai TEKANAN DARAH RENDAH
Kesan penyakit tekanan darah tinggi	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Sakit kepala ✓ Hipertensi ✓ Strok
Langkah pencegahan awal	Elakkan makanan bergaram. Elakkan makanan segera/berperisa. Lakukan pemeriksaan berkala. Amalkan gaya hidup yang sihat/bersukan/bersenam.

3.4 INDEKS JISIM BADAN (BMI) <ul style="list-style-type: none"> ukuran jisim badan berbanding dengan ketinggian rumus : $BMI = \frac{\text{Jisim badan (kg)}}{\text{Ketinggian} / \text{m}^2}$	
Kepentingan BMI	Menentukan sama ada mengalami masalah jisim badan atau tidak

Carta indeks jisim badan , BMI	BMI (kg m^{-2})	Kategori
	(18.5	Kurang jisim badan
	18.5 - 24.9	Jisim badan unggul
	25.0 - 29.9	Berlebihan jisim badan
	30.0 atau lebih	Obes
Kesan jisim badan berlebihan	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Serangan jantung, ✓ tekanan darah tinggi, ✓ strok, ✓ diabetes melitus (kencing manis) ✓ komplikasi sendi dan tulang 	
Kesan jisim badan berkurangan	<ul style="list-style-type: none"> ✓ penyakit jantung ✓ penurunan daya tahan badan melawam penyakit ✓ keletihan ✓ anemia ✓ kemurungan 	
Cara menambah jisim badan	Pemakanan yang sihat dan seimbang. Makan mengikut waktu yang tetap. Snek yang padat dengan nutrient.	
Cara menurun jisim badan	Elak makanan tinggi gula dan lemak. Lakukan senaman sederhana. Makan makanan sihat	

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

BAB 4 : TEKNOLOGI HIJAU DALAM MELESTARIKAN ALAM

4.1 KELESTARIAN ALAM SEKITAR	
<p>✚ Teknologi hijau = inisiatif bagi mengembalikan kesedaran manusia terhadap kelestarian alam.</p>	
Konsep teknologi hijau	Pembangunan dan aplikasi produk, peralatan serta sistem untuk memelihara alam sekitar serta meminimumkan kesan negatif aktiviti manusia
Kepentingan teknologi hijau	<ul style="list-style-type: none"> • Mengatasi masalah kemasuhan alam • Mengurangkan pengeluaran karbon • Meningkatkan tahap kesihatan • Menjimatkan penggunaan sumber asli negara (guna tenaga boleh baharu)
Contoh teknologi hijau	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Kenderaan tenaga solar ✓ Menjana tenaga menggunakan sumber tenaga boleh baharu (solar)
4 Tonggak DASAR TEKNOLOGI HIJAU Kebangsaan	✓ Tenaga : mempromosikan kecekapan tenaga

	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Alam sekitar : meminimumkan kesan negatif ✓ Ekonomi: Menambah ekonomi negara melalui teknologi ✓ Sosial : Meningkatkan kualiti hidup <p>✚ Kecekapan tenaga = penggunaan tenaga yang kurang bagi menjalankan kerja pada kadar yang sama atau lebih</p>
Kesan kecekapan tenaga	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Penjimatan sumber tenaga ✓ Ekonomi negara semakin kukuh ✓ Sisa buangan dapat ditukar kepada suatu bentuk tenaga baharu
Usaha perlaksanaan kecekapan tenaga di Malaysia	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Label kecekapan tenaga ✓ Indeks bangunan hijau ✓ Kempen teknologi cekap tenaga ✓ Kempen penggunaan tenaga elektrik berdasarkan solar ✓ Kempen kesedaran penjimatan tenaga

	 
7 Sektor dalam teknologi hijau	
Sektor tenaga	<p>Fokus : penggunaan tenaga alternatif yang lebih bersih, bebas karbon serta dapat mengantikan bahan api fosil</p> <p>Cth :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Hidroelektrik • Solar • Angin
Sektor pertanian dan perhutanan	<p>Fokus : pengawalan kadar gas karbon dioksida di udara melalui pertanian dan perhutanan</p> <p>Penekanan :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Penjagaan nutrien tanah • Penambahbaikan pengamalan tanaman
Sektor pengangkutan	<p>Fokus : penambahbaikan prasarana pengangkutan yang lebih bersih, bahan bakar kenderaan dan pengangkutan awam</p>

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

Sektor pengurusan sisa dan air sisa	Fokus : meminimumkan pembuangan sisa dan air sisa ke persekitaran. Cth : <ul style="list-style-type: none">Baja kompos (mengolah sisa dan air sisa menjadi suatu yang baharu)	Maklumat dan Komunikasi (TMK)	bentuk, penggunaan serta pelupusan peralatan computer. Cth : <ul style="list-style-type: none">Menggunakan bahan terbiodegradasiMenjimatkan tenaga		Kesan : sumber ini akan habis. 2. Pembakaran bahan api fosil menghasilkan <u>gas rumah hijau</u> . Kesan : <ul style="list-style-type: none">pemanasan global semakin kritikalperubahan iklim yang ekstrem menyebabkan kemarau dan bencana alam
Sektor bangunan	Fokus : pembinaan bangunan Hijau. Cth : <ul style="list-style-type: none">Bangunan Berlian (ibu pejabat Suruhanjaya Tenaga)Masjid Raya Haji Fi Sabilillah, Cyberjaya Penekanan kepada aspek : <ul style="list-style-type: none">Penelitian kualiti yang baik terhadap alam sekitar dan bangunanPenggunaan bahan binaan hijauPenggunaan tenaga dan air yang cekapPengurusan sisa pepejal yang baik	4.2 SEKTOR TENAGA		5 isu sosiosaintifik berkaitan alam sekitar <ul style="list-style-type: none">➤ Pemanasan global➤ Pencemaran udara➤ Pembuangan sisa tidak terancang➤ Pencemaran air➤ Penebangan hutan	Aplikasi teknologi hijau dlm menangani isu sosiosaintifik sektor tenaga Tenaga boleh baharu yang dibangunkan bagi menggantikan penggunaan bahan api fosil: <ol style="list-style-type: none">sumber tenaga anginsumber tenaga hidrosumber tenaga solarsumber tenaga geotermal
Sektor perindustrian dan pembuatan	Fokus : program kecekapan tenaga bagi mengurangkan kesan negatif seperti kesan rumah hijau, jerebu dan hujan asid.	Kesan isu sosiosaintifik	✓ Perubahan iklim akibat pembebasan gas rumah hijau ✓ Kesan rumah hijau menyebabkan : Kemarau, banjir kilat, peningkatan suhu bumi, rebut taufan dan kemusnahan biodiversiti		Kesan Teknologi Hijau dlm Sektor Tenaga
Sektor Teknologi	Fokus : pengamalan TMK hijau dalam pembuatan, reka	Isu sosiosaintifik sektor tenaga	1. Penggunaan sumber tenaga tidak boleh baharu iaitu <u>petroleum, gas asli dan arang batu</u> meningkat setiap tahun.	Pemerkasaan penggunaan tenaga boleh baharu	<ul style="list-style-type: none">mengurangkan kesan rumah hijaumengurangkan perubahan iklim
				Kempen amalan kecekapan tenaga	<ul style="list-style-type: none">memberi kesedaran kepada pengeluar barang elektrik supaya menghasilkan

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	peralatan yang cekap penggunaan tenaganya		4. penghasilan 268 juta tan kertas setahun. Kesan : penyumbang utama sisa pepejal		4. Penggunaan racun serangga dan bahan kimia Kesan : menyebabkan tanah tanaman tercemar, pencemaran air		
Saranan Penjimatkan penggunaan tenaga elektrik oleh pengguna	<ul style="list-style-type: none"> • menutup suis peralatan elektrik apabila tidak digunakan • menetapkan suhu penyaman udara pada 24-25°C. • menggunakan peralatan elektrik cekap tenaga 	Aplikasi teknologi hijau	<p>Amalan teknologi hijau yang diaplikasikan:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. pencegahan dan pengurangan 2. pengasingan dan kitar semula 3. rawatan dan pemprosesan (proses biologi) 4. tolak, kurangkan, guna semula, kitar semula dan pemulihan (5R) 				
4.3 SEKTOR PENGURUSAN SISA DAN AIR SISA							
Isu sosiosaintifik	<ol style="list-style-type: none"> 1. kumbahan, sisa kimia serta sampah sarap yang dibuang ke sungai dan laut kesan : mengganggu ekosistem sungai dan lautan 2. penjanaan, pengurusan dan penguraian sisa pepejal kesan : menyumbang peningkatan gas rumah hijau 3. sisa makanan yang tidak dilupuskan dengan baik kesan : pencemaran alam sekitar 	Aplikasi teknologi hijau	<ol style="list-style-type: none"> 1. Penerokaan hutan Kesan : mengganggu kitaran gas di bumi 2. Pembukaan tanah utk penempatan dan pertanian Kesan : tanah runtuh, banjir besar dan kepupusan flora dan fauna 3. Pembakaran terbuka Kesan : jerebu yang teruk 				
4.4 SEKTOR PERTANIAN DAN PERHUTANAN							
Isu sosiosaintifik			<ol style="list-style-type: none"> 1. Penerokaan hutan Kesan : mengganggu kitaran gas di bumi 2. Pembukaan tanah utk penempatan dan pertanian Kesan : tanah runtuh, banjir besar dan kepupusan flora dan fauna 3. Pembakaran terbuka Kesan : jerebu yang teruk 				
4.5 SEKTOR PENGANGKUTAN							
Isu sosiosaintifik			<ol style="list-style-type: none"> 1. Pembebasan gas karbon dioksida dan karbon monoksida oleh asap kenderaan yang merupakan gas rumah hijau. 2. Peningkatan gas rumah hijau menyebabkan peningkatan suhu bumi /perubahan iklim. 				

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	<p>3. 95% kenderaan bermotor menggunakan petrol dan diesel yang dihasilkan daripada petroleum. Petroleum merupakan sumber tenaga tidak boleh baharu yg akan habis digunakan.</p> <p>4. Hujan asid terhasil daripada gas berasid yang dibebaskan bersama asap kenderaan memusnahkan tumbuhan dan mengakis binaan.</p>
Aplikasi teknologi Hijau	<p>1. Pengangkutan hijau = pengangkutan mesra alam Cth : Pengangkutan awam, berbasikal, berjalan kaki.</p> <p>2. Penciptaan kenderaan gas asli (NGV) = menggunakan gas asli cecair (LNG) atau gas asli mampat (CNG).</p> <p>3. Penggunaan bahan api bio sebagai pengganti petroleum Cth : metil ester asid lemak yang dihasilkan</p>

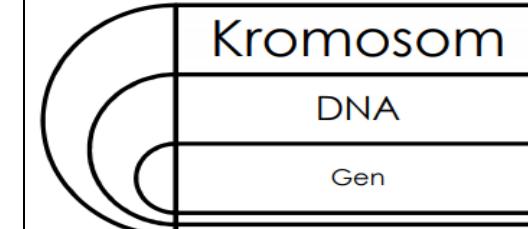
	daripada minyak sayuran dan lemak haiwan
--	--

4.6 TEKNOLOGI HIJAU DAN KEHIDUPAN	
Jejak kaki karbon	<p>Rajah 4.4 Jejak kaki karbon</p>

BAB 5 : GENETIK

5.1 PEMBAHAGIAN SEL

Kaitan antara kromosom, DNA dan gen

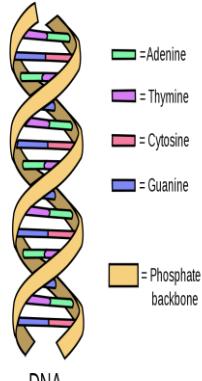
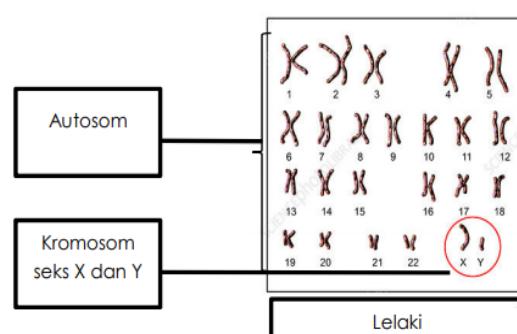
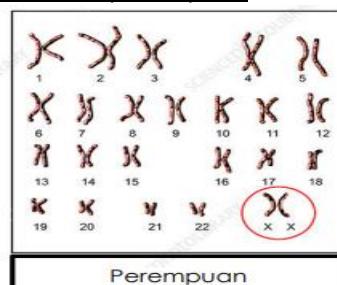
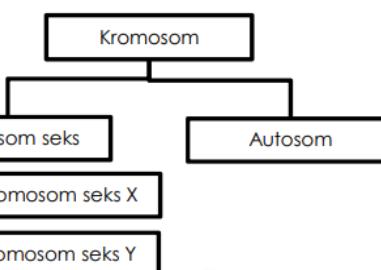
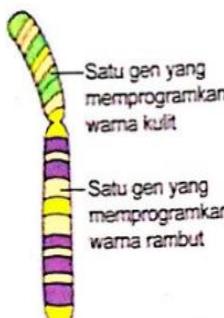


Di dalam **kromosom**, terdapat **rantaian DNA** dan di dalam rantaian DNA terdapat **gen-gen** tertentu yang membawa ciri-ciri tertentu.

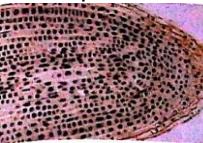
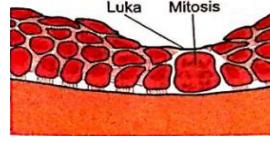
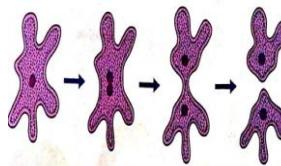
Nukleus	Struktur dalam sel yang mengawal keseluruhan aktiviti sel. Mengandungi kromosom.
----------------	--

Kromosom	Struktur bebenang halus yang terdiri daripada asid nukleik dan protein. Setiap kromosom mengandungi satu molekul panjang DNA.
-----------------	---

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

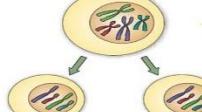
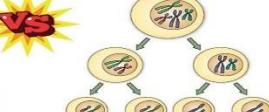
<p>DNA (Deoxyribonucleic Acid) atau (Asid deoksiribonukleik)</p>  <p>DNA</p>	<p>Terdiri daripada unit-unit asas yang dikenali sebagai nukleotida.</p> <p>Setiap siri nukleotida mengandungi tiga komponen</p> <ul style="list-style-type: none"> Gula deoksiribosa Bes bernitrogen Kumpulan fosfat <p>Berbentuk heliks ganda dua.</p> <p>Terdapat beribu-ribu gen dalam satu molekul DNA.</p>	<ul style="list-style-type: none"> Sel soma manusia yang normal mempunyai 46 kromosom. Setiap kromosom wujud secara berpasangan. <p>Kromosom homolog</p> <p>Pasangan kromosom yang disusun secara berpasangan berdasarkan bentuk dan saiz.</p> <p>Kariotip</p> <p>Penyusunan kromosom homolog manusia.</p> <p>Kariotip normal lelaki</p>  <p>Kariotip normal perempuan</p> 	<p>Dalam sel manusia, kromosom dibahagikan kepada dua iaitu AUTOSOM dan KROMOSOM SEKS.</p>  <p>Autosom</p> <p>Membawa gen yang mengawal sifat seperti warna mata, jenis rambut dll.</p> <p>Kromosom seks</p> <p>Membawa gen yang menentukan jantina sama ada lelaki atau perempuan</p>
<p>Gen</p>  <p>Satu gen yang memprogramkan warna kulit</p> <p>Satu gen yang memprogramkan warna rambut</p>	<p>Unit asas pewarisan yang menentukan ciri-ciri individu. Berfungsi mengawal ciri-ciri yang diwarisi dalam organisme.</p> <p>Tersusun sebagai segmen pada DNA.</p>	<p>Terdapat dua jenis pembahagian sel iaitu :</p> <ul style="list-style-type: none"> Mitosis Meiosis <p>Mitosis</p> <ol style="list-style-type: none"> Membentuk DUA SEL ANAK yang seiras Bilangan kromosom sel anak SAMA dengan sel induk Kandungan genetik sel anak SAMA dengan sel induk 	

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	4. Berlaku dalam SEL SOMA 5. Satu kali pembahagian sahaja.
Tempat berlakunya mitosis	<u>Manusia dan haiwan</u> <ul style="list-style-type: none"> Dalam sel soma <u>Tumbuhan</u> <ul style="list-style-type: none"> Hujung pucuk Hujung akar
Kepentingan mitosis	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Untuk pertumbuhan  ✓ Mengantikan sel rosak/ sel mati  ✓ Pembibakan aseksestengah mikroorganisma 

<u>Meiosis</u>	1. Membentuk EMPAT SEL ANAK yang tidak seiras 2. Bilangan kromosom sel anak SEPARUH daripada sel induk 3. Kandungan genetik sel anak BERBEZA dengan sel induk 4. Berlaku dalam ORGAN PEMBIBAKAN untuk menghasilkan gamet (sperma dan ovum) 5. Dua kali pembahagian
Tempat berlakunya meiosis	<u>Manusia</u> <ul style="list-style-type: none"> Testis dan Ovari <u>Tumbuhan</u> <ul style="list-style-type: none"> Anter dan Ovari
Kepentingan meiosis	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Menghasilkan gamet

Perbezaan mitosis dan meiosis

MITOSIS	MEIOSIS
	

Sel soma	Tempat berlaku	Sel pembiakan
Dua	Bilangan sel anak	Empat
Tiada	Pindah silang	Ada
Sama / seiras	Kandungan genetik	Berbeza
Tiada	Variasi	Ada
Sama dengan sel induk	Bilangan kromosom	Separuh daripada sel induk

5.2 PEWARISAN

- ➡ Pemindahan ciri daripada ibu bapa kepada anak-anaknya
- ➡ Ciri-ciri ini diturunkan daripada ibu bapa kepada anak-anak melalui gen

Alel	Pasangan gen yang berada pada lokus yang sama. Terbahagi kepada dua jenis: <ul style="list-style-type: none"> ✓ Alel dominan ✓ Alel resesif
Alel dominan	Mempamerkan ciri yang dikawalnya dan menutupi kesan alel resesif Diwakili oleh HURUF BESAR
Alel resesif	Hanya menunjukkan ciri yang dikawalnya apabila alel dominan tidak hadir Diwakili oleh HURUF KECIL

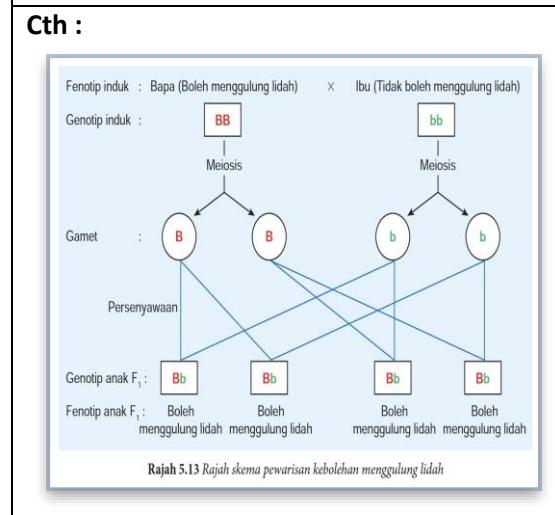
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

<p>Rajah 5.10 Contoh alel dominan dan alel resesif pada kromosom</p>
<p>Bagi setiap trait, kita mewarisi satu Salinan gen :</p> <ul style="list-style-type: none"> ✚ Satu daripada ibu ✚ Satu daripada bapa

Mekanisme pewarisan	
<ul style="list-style-type: none"> ✓ Dijumpai oleh Gregor Mendel (1822-1884) dikenali sebagai BAPA GENETIK. ✓ Rajah pewarisan boleh digunakan bagi menentukan : <ol style="list-style-type: none"> 1. Pewarisan ciri 2. Pewarisan jantina 3. Pewarisan penyakit gen terangkai seks 	
Genotip	Maklumat genotip dalam sesuatu mikroorganisma
Fenotip	Merujuk kepada ciri fizikal yang dipamerkan oleh sesuatu organisme

<p>Proses yang terlibat dalam pewarisan</p>	<ul style="list-style-type: none"> ✚ Mitosis : menghasilkan gamet bagi lelaki (sperma) dan gamet perempuan (ovum) ✚ Persenyawaan : gabungan gamet lelaki dan perempuan bagi membentuk zigot (anak)
---	--

<p>1. PEWARISAN SIFAT</p> <ul style="list-style-type: none"> ✚ ciri-ciri yang diwarisi oleh seseorang bergantung pada gen yang diwarisi daripada ibu dan bapanya ✚ pewarisan sifat diwakili oleh ALEL DOMINAN dan ALEL RESESIF ✚ melibatkan pewarisan ciri oleh AUTOSOM
--

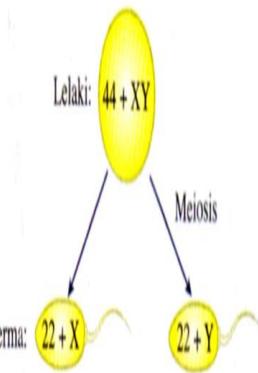
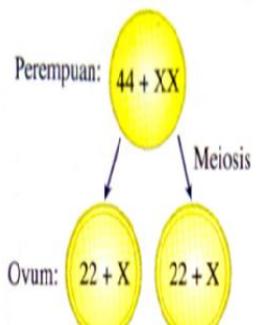


<ul style="list-style-type: none"> • terdapat 3 kebarangkalian genotip anak daripada persenyawaan :
BB : DOMINAN
Bb : DOMINAN
bb : RESESIF

- sifat yang dibawa oleh alel dominan akan ditunjukkan sekiranya salah satu gen adalah dominan atau kedua-duanya **dominan (huruf besar)**
- Sifat yang dibawa oleh alel resesif hanya akan ditunjukkan sekiranya kedua-dua alel adalah **reesif (huruf kecil)**

<p>2. PEWARISAN JANTINA</p> <ul style="list-style-type: none"> ✚ Ditentukan oleh KROMOSOM SEKS yang diterima daripada ibu bapanya ✚ Manusia mempunyai 46 kromosom yang terdiri daripada : <ul style="list-style-type: none"> • 44 autosom • 2 kromosom seks
<p>LELAKI</p> <p>44 + XY</p> <p>Lelaki mempunyai dua jenis kromosom seks iaitu kromosom seks X dan Y</p>

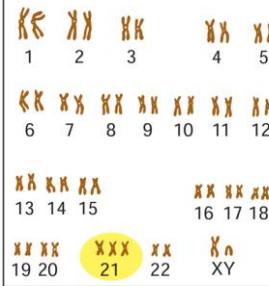
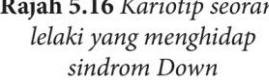
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

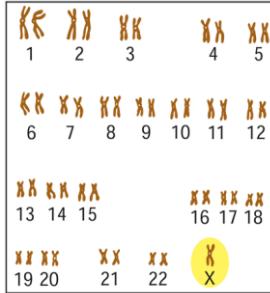
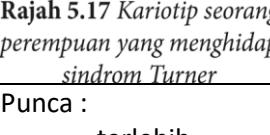
	 <p>Lelaki: $44 + XY$ Meiosis Sperma: $22 + X$ $22 + Y$</p>
PEREMPUAN	<p>44 + XX Perempuan mempunyai dua kromosom seks X sahaja</p>  <p>Perempuan: $44 + XX$ Meiosis Ovum: $22 + X$ $22 + X$</p>
Penentuan jantina	<ul style="list-style-type: none"> Jantina anak bergantung pada jenis sperma yang mensenyawakan ovum. Justeru, jantina si anak ditentukan oleh BAPA.

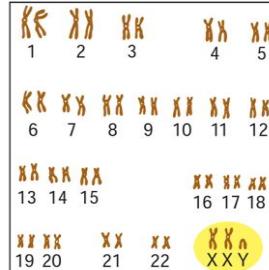


5.3 MUTASI	<ul style="list-style-type: none"> Perubahan spontan dan rawak yang berlaku kepada gen dan kromosom boleh menyebabkan perubahan ciri kepada anak yang mewarisi bahan genetic terubah suai tersebut. Terdapat 2 jenis mutasi : <ul style="list-style-type: none"> ✓ Mutasi gen ✓ Mutasi kromosom
Mutasi gen	<p>Disebabkan oleh perubahan kimia yang berlaku pada sesuatu gen</p> <p>Cth :</p> <ol style="list-style-type: none"> buta warna albinisme anemia sel sabit talasemia hemofilia
Mutasi kromosom	<p>Perubahan dalam bilangan atau struktur kromosom</p> <p>Cth :</p> <ol style="list-style-type: none"> sindrom down sindrom turner sindrom Klinefelter

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

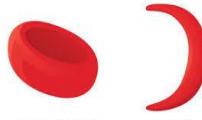
<p>1. MUTASI KROMOSOM</p> <ul style="list-style-type: none"> Perubahan ini berlaku akibat kecacatan semasa pembahagian sel 	
SINDROM DOWN (terlebih kromosom ke-21) Ciri -ciri : <ul style="list-style-type: none"> - Leher pendek - Mata sepet - Badan lebih rendah - Terencat fizikal dan mental 	Punca : <ul style="list-style-type: none"> - Terlebih kromosom pada autosom ke-21 Bil. Kromosom : 47 kromosom Kandungan kromosom: 45 + XY (lelaki) 45 + XX (perempuan) 
SINDROM TURNER (kurang kromosom X pada kromosom seks)	Punca : <ul style="list-style-type: none"> - Kurang bilangan kromosom

Ciri-ciri: <ul style="list-style-type: none"> - Tiada kitar haid - Payudara kecil - Mandul 	seks X pada kromosom seks 45 kromosom Kandungan kromosom 44 + XO (perempuan sahaja) 
SINDROM KLINEFELTER (terlebih kromosom X pada kromosom seks)	Punca : <ul style="list-style-type: none"> - terlebih bilangan kromosom seks X pada kromosom seks Ciri-ciri : <ul style="list-style-type: none"> - Testis kecil - Mempunyai payudara - mandul Bil. Kromosom : 47 kromosom Kandungan kromosom: 44 + XXY (lelaki sahaja) 

	
<p>Rajah 5.18 Kariotip seorang lelaki yang menghidap sindrom Klinefelter</p>	

	<p>2. MUTASI GEN</p> <ul style="list-style-type: none"> Menyebabkan perubahan dalam ciri yang dikawal oleh gen tersebut
ALBINISME	Gen yang menghasilkan warna kulit gagal menghasilkan melanin. Ciri-ciri albino : <ul style="list-style-type: none"> - Kulit cerah - Rambut putih - Mata pink
BUTA WARNA (penyakit ini dikawal oleh gen resesif pada kromosom X)	Tidak dapat membezakan warna merah dan hijau. Boleh diwarisi melalui pewarisan.

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

ANEMIA SEL SABIT  Normal Red Blood Cell Sickle Cell (disebabkan oleh gen resesif pada autosom)	Mempunyai bentuk sel darah tidak normal yang berbentuk sabit. Menjejaskan pengangkutan oksigen.
--	---

TALASEMIA	Mempunyai sel darah merah yang kecil dan jangka hayat sel ini lebih singkat. Menyebabkan kekurangan darah yang teruk.
------------------	---

HEMOFILIA (penyakit ini dikawal oleh gen resesif pada kromosom X)	Tiada protein pembekuan darah. Menyebabkan darah sukar membeku dan individu akan kehilangan darah berterusan sekiranya cedera.
---	--

FAKTOR YANG MENYEBABKAN MUTASI
✓ Mungkin berlaku secara spontan (semulajadi)
✓ Disebabkan faktor luaran (mutagen)

Faktor semulajadi	<ol style="list-style-type: none"> Pembahagian sel semasa meiosis berlaku tidak lengkap Kehamilan pada usia lewat
Faktor luaran	<ol style="list-style-type: none"> Karsinogen (bahan kimia/toksik) Sinar ultraungu Sinar-X Sinaran radioaktif
3. PEWARISAN PENYAKIT GANGGUAN GEN	<ul style="list-style-type: none"> Kebanyakan gen yang mengawal suatu trait terletak pada autosom Terdapat juga trait yang terletak pada kromosom seks. Trait ini dikenali sebagai trait terangkai seks. Gen pada kromosom seks ini dinamakan gen terangkai seks.
Penyakit terangkai seks	<ol style="list-style-type: none"> Buta warna Hemofilia <p>Kedua-dua penyakit ini dibawa oleh alel resesif pada kromosom seks X. Lazim berlaku pada lelaki kerana lelaki hanya mempunyai satu</p>

	kromosom X. (kebarangkalian membawa alel resesif lebih tinggi)
Pewarisan penyakit terangkai seks :	
<p>Rajah 5.20 Pewarisan sejenis penyakit gangguan gen</p>	

Kebarangkalian bagi lelaki:

- 44 + XY : normal
44 + X^bY : pesakit

Kebarangkalian bagi perempuan

- 44 + X^BX^B : normal
44 + X^BX^b : pembawa
44 + X^bX^b : pesakit

Alel resesif (huruf kecil) membawa penyakit terangkai seks pada kromosom X.

JIKA TIADA ALEL RESESIF pada kromosom X, maka tiadalah penyakit buta warna / hemofilia.

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

Kaedah mengesan penyakit gangguan gen:	
AMNIOSENTESIS	Mengesan keabnormalan sel fetus pada minggu ke-15 hingga ke-20 kehamilan melalui bendalir amnion.
KARIOTIP	Mengesan keabnormalan pada kromosom melalui tisu badan.
APLIKASI PENYELIDIKAN GENETIK	
SAINS FORENSIK	Kajian tentang penyiasatan jenayah dengan mengenal pasti dan mengesahkan kronologi kejadian berdasarkan bukti saintifik.
TERAPI GEN	Kajian untuk membaiki gen-gen mutan (abnormal/cacat) yang menyebabkan penyakit.
GENEALOGI GENETIK	Kajian pengumpulan genetik untuk menentukan salasilah atau susur galur keluarga, keturunan dan sejarahnnya. Ujian DNA digunakan dlm kajian ini.

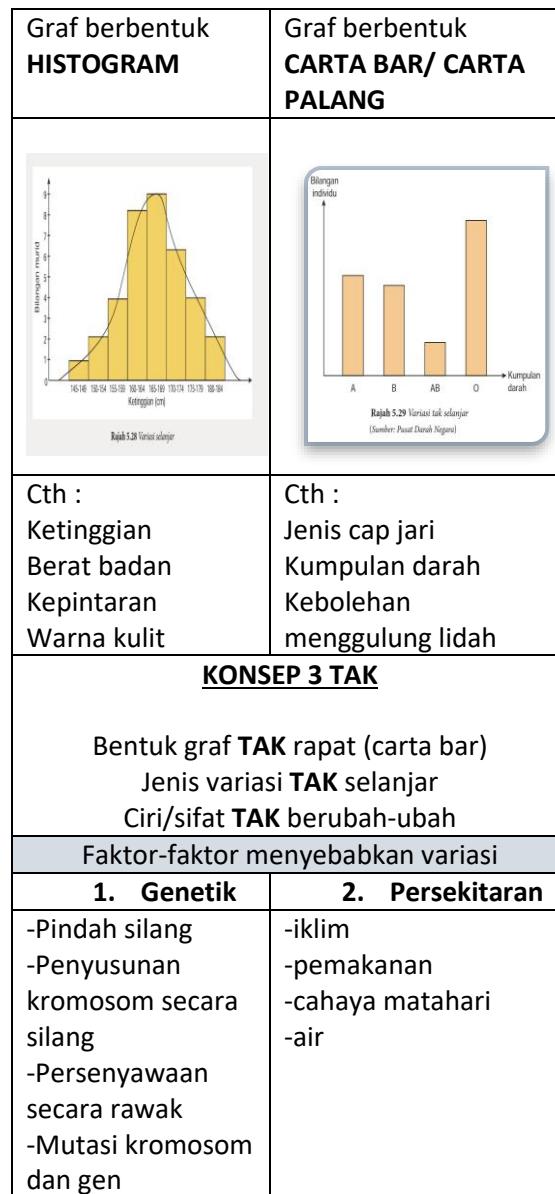
5.4 TEKNOLOGI KEJURUTERAAN GENETIK	
 Pengubahsuaian genetik suatu organisma	
Teknologi DNA Rekombinan Cth : Penghasilan insulin manusia melalui bakteria	Menggabungkan dua spesies yang berbeza untuk menghasilkan satu ciri genetik baharu. Menghasilkan DNA hibrid. Cth : DNA tumbuhan + DNA bakteria DNA manusia + DNA kulat
Organisma Termodifikasi Genetik (GMO) Cth : Penghasilan baka baru dlm penanaman padi, jagung, kelapa sawit dll.	Organisma yang diubahsuai secara genetik untuk tujuan tertentu. Menggabungkan gen daripada dua spesies yang berbeza. Dlm pertanian, teknologi ini bertujuan utk menghasilkan : <ul style="list-style-type: none">- Buah lebih besar- Nutrisi lebih tinggi- Daya tahan rintangan

	penyakit lebih baik
Terapi gen	Menyisipkan gen normal ke dalam sel atau tisu badan pesakit untuk menggantikan gen yang rosak.
KESAN TEKNOLOGI KEJURUTERAAN GENETIK DALAM KEHIDUPAN	
Kebaikan	<ol style="list-style-type: none"> 1. Menentukan penyakit baka dan merawatnya 2. Hasilkan tanaman / ternakan berkualiti 3. Hasil tanaman/ ternakan mempunyai daya tahan penyakit tinggi 4. Hasil lebih banyak dlm masa singkat 5. Penghasilan insulim membantu kesihatan manusia
Keburukan	<ol style="list-style-type: none"> 1. Alahan dan kesan sampingan

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	<ol style="list-style-type: none"> 2. Hasil spesies baharu menyebabkan spesies asal pupus 3. Menyebabkan mutasi pd pengguna 4. Digunakan secara tidak beretika (penghasilan senjata biologi) 5. Organisma yang daya tahan terhadap pestisid tinggi.
--	---

5.5 VARIASI	
	Perbezaan ciri antara individu daripada spesies yang sama
Variasi selanjar	Variasi tak selanjar
Perbezaan tidak ketara atau tidak jelas	Perbezaan yang ketara atau sangat jelas
Taburan normal	Berbentuk diskrit
Kuantitatif	Kualitatif
Dipengaruhi genetik & persekitaran	Dipengaruhi oleh genetik sahaja



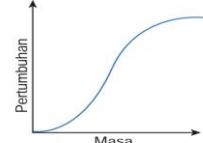
Kepentingan variasi	<p>Membolehkan organisme menyesuaikan diri terhadap perubahan persekitarannya</p> <p>Membolehkan kita membezakan dan mengecam individu dlm spesies yang sama dgn mudah</p> <p>Membenarkan pemilihan semula jadi</p> <p>Membantu organisme dalam penyamaran utk melindungi diri</p> <p>Meningkatkan nilai tambah suatu haiwan dan tumbuhan tersebut.</p>
---------------------	---

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

BAB 6 : SOKONGAN, PERGERAKAN DAN PERTUMBUHAN

6.1 SOKONGAN, PERGERAKAN DAN PERTUMBUHAN HAIWAN	
Rangka dalam	Jenis sokongan bagi semua jenis vertebrata (haiwan bertulang belakang) termasuk manusia.
Rangka luar	Jenis sokongan bagi kebanyakan intervertebrata (haiwan tidak bertulang belakang). Lapisan luar terdiri daripada kitin berlilin yang keras atau cangkerang.
Rangka hidrostatik	Jenis sokongan bagi haiwan invertebrata berbadan lembut . Terdiri daripada dinding berotot yang melitupi rongga badan yang diisi dengan bendalir.

Fungsi rangka dalam dan rangka luar	<ol style="list-style-type: none"> Menyokong berat badan Melindungi organ dalaman Mengekalkan bentuk badan Tapak perlekatan otot
Fungsi rangka hidrostatik	<ol style="list-style-type: none"> Mengekalkan dan mengawal bentuk badan Membantu pergerakan

Rangka luar vs Pertumbuhan	
Bentuk sigmoid	Lengkung pertumbuhan = Graf unit pertumbuhan (tinggi, isipadu, jisim) melawan masa.  <i>Rajah 6.1 Lengkung pertumbuhan berbentuk sigmoid</i>

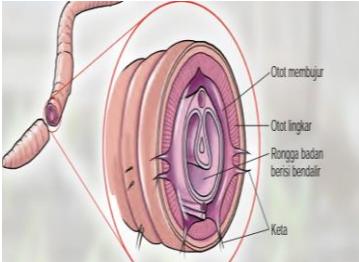
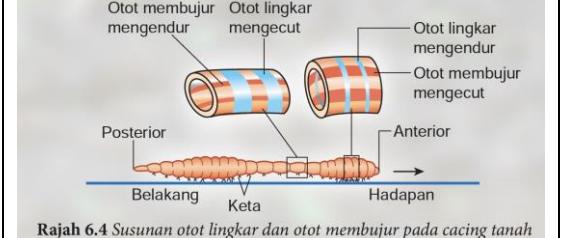
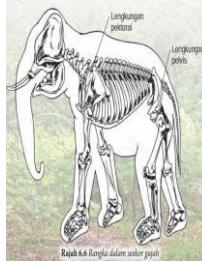
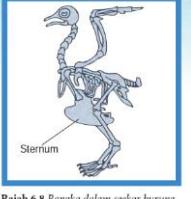
Bentuk tangga	Lengkung pertumbuhan haiwan dengan rangka luar adalah berperingkat.
Bahagian menegak Menunjukkan pertumbuhan berlaku secara mendadak.	Ini disebabkan haiwan ini mengalami ekdisis (proses penanggalan kulit) . Semasa ekdisis, haiwan akan menyedut udara bagi mengembangkan badan dan memecahkan rangka luar lama yang keras.

Bahagian melintang (I,II,III,IV,V)
Menunjukkan peringkat pertumbuhan sifar (tiada pertumbuhan) dan disebut instar.

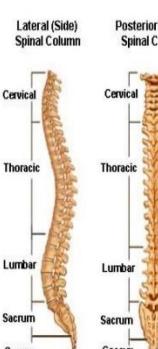
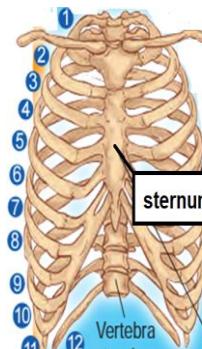
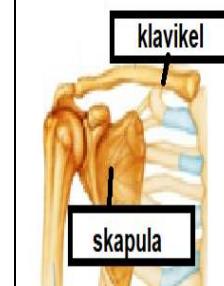
Pertumbuhan pesat berlaku utk penambahan saiz organisme sebelum rangka luar yang baharu mengeras.

Ekdisis berlaku beberapa kali sebelum dewasa.

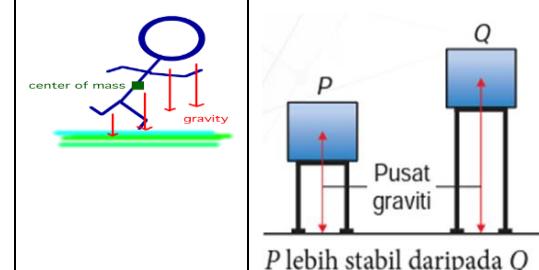
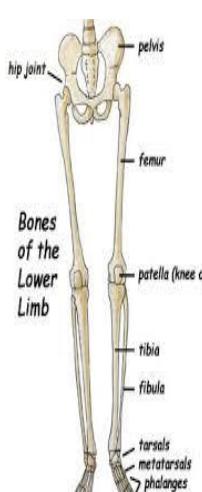
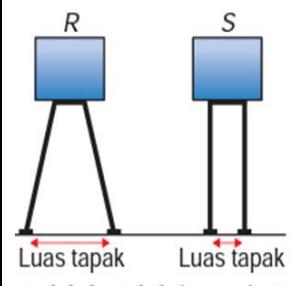
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

<p>Rangka hidrostatik vs Pergerakan</p> <p>Cth haiwan : Cacing tanah, Lintah</p> <p>Bahagian badan cacing tanah Ruang badan dipenuhi bendarilir. Keta (bulu kejur pada sisi badan) membantu pergerakan. Terdapat dua jenis otot : Otot lingkar dan otot membujur.</p> 		<p>memendek). Ketika ini bahagian belakang cacing ditarik ke hadapan. Tindakan ini menghasilkan tekanan hidrostatik pada cecair dlm badan cacing yang menghasilkan pergerakan.</p> <p>Rajah 6.4 Susunan otot lingkar dan otot membujur pada cacing tanah</p> 	<p>Tulang belakang haiwan darat berkaki empat melengkung ke atas atau bawah utk memberikan sokongan yg lebih kuat kpd otot yg melekat.</p> <p>VERTEBRATA AKUATIK</p> <p>Mempunyai rangka dalam yg lebih kecil berbanding badannya. Lengkungan pectoral dan lengkungan pelvis kecil dan lemah.</p> <p>Berat badan haiwan akuatik disokong oleh daya apungan air.</p> <p>Rajah 6.7 Rangka dalam seekor paus</p> 
<p>Kaedah pergerakan Cacing tanah</p> <ul style="list-style-type: none"> - Otot bertindak secara berlawanan. - Otot lingkar mengecut, otot membujur mengendur. (badan menipis dan memanjang). Ketika ini cecair dipindahkan ke belakang badan. - Otot membujur mengecut, otot lingkar mengendur. (badan menebal dan 	<p>Otot bertindak secara berlawanan.</p> <ul style="list-style-type: none"> - Otot lingkar mengecut, otot membujur mengendur. (badan menipis dan memanjang). Ketika ini cecair dipindahkan ke belakang badan. - Otot membujur mengecut, otot lingkar mengendur. (badan menebal dan 	<p>Fungsi rangka dalam bagi haiwan</p> <p>VERTEBRATA DARAT</p> <p>Memerlukan rangka yang kuat dan tegar. Mempunyai rangka yang besar sepadan dengan saiz badan.</p> <p>Berat badan vertebrata darat disokong oleh lengkungan pektoral dan lengkungan pelvis. Kedua-dua lengkungan ini bersendi dengan kaki.</p> <p>Rajah 6.6 Rangka dalam seekor gajah</p> 	<p>Tulang sternum (tulang dada) yang pipih dan luas berfungsi sebagai perlekatan otot utk penerangan.</p> <p>Tulang burung berongga dan ringan.</p> <p>Rajah 6.8 Rangka dalam seekor burung</p> 

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

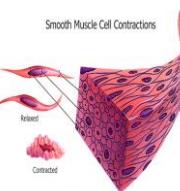
<p>Sistem rangka manusia</p> <ul style="list-style-type: none"> Terdiri daripada 206 tulang. Tulang bayi ketika dilahirkan ialah sebanyak 275 tulang. Namun semakin dewasa, bilangan tulang akan berkurang sehingga mencapai 206 tulang sahaja. Ini kerana, kebanyakan tulang akan bersatu apabila pertumbuhan berlaku membentuk tulang kekal. 	
Rangka paksi	Terdiri daripada tengkorak, turus vertebral, tulang rusuk dan sternum.
Rangka apendaj	Terdiri daripada lengkungan pectoral, tulang tangan, lengkungan pelvis dan tulang kaki.
<p>RANGKA PAKSI</p>	
1.Tengkorak	<p>Terdiri daripada :</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tulang muka - Tulang cranium <p>Tulang muka :</p> <ul style="list-style-type: none"> -memberikan bentuk asas atau rangka muka <p>Tulang cranium:</p> <ul style="list-style-type: none"> -melindungi otak 
2.Turus vertebra	<p>Terdiri daripada:</p> <p>33 ruas tulang kecil atau vertebra yang membentuk satu turus yg kuat dan boleh melentur.</p> <p>Fungsi :</p> <ul style="list-style-type: none"> -melindungi saraf tunjang 
3.Tulang rusuk dan sternum	<p>Rusuk manusia dibentuk drpd 12 pasang tulang rusuk yg bersendi.</p> <p>-7 pasang tulang rusuk bersendi dengan sternum secara terus.</p> <p>-3 tulang rusuk bersambung secara tidak langsung oleh rawan.</p> <p>-2 pasang (dua terakhir) tergantung bebas.</p> <p>Fungsi :</p> <ul style="list-style-type: none"> -melindungi organ utama iaitu pepuluhan dan jantung. 
<p>RANGKA APENDAJ</p>	
1.Lengkungan pektoral	<p>Terdapat sepasang lengkungan pektoral. (kiri kanan).</p> <p>Menghubungkan tulang tangan dengan rangka paksi.</p> <p>Terdiri daripada:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Tulang klavikel - Tulang skapula 
2.Tulang tangan	<p>Terdiri daripada:</p> <ul style="list-style-type: none"> -humerus -radius -ulna -karpus -metakarpus -falank <p>Humerus:</p> <ul style="list-style-type: none"> -bersendi dengan lengkungan pektoral (atas) dan bersendi dgn radius dan ulna (bawah). <p>Radius dan ulna:</p> <ul style="list-style-type: none"> Bersendi dengan karpus membentuk pergelangan tangan 

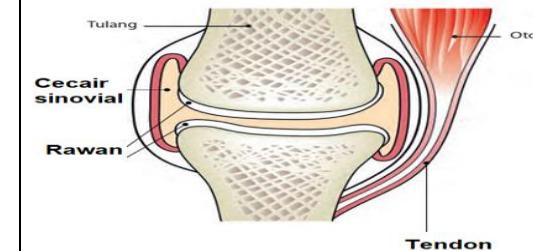
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	<p>Metakarpus membentuk tapak tangan dan bersendi dengan karpus.</p> <p>Falank membentuk jari dan bersendi dengan metakarpus.</p>	<p>Tibia dan fibula:</p> <ul style="list-style-type: none"> -tulang pada betis . -bersendi dengan tulang tarsus (tulang pergelangan kaki). <p>Tarsus dan metatarsus:</p> <ul style="list-style-type: none"> -membentuk tapak kaki <p>Falank :</p> <ul style="list-style-type: none"> -bersendi dengan metatarsus membentuk tulang jari kaki. 	<p>Sistem sokongan dan kestabilan haiwan</p> <ul style="list-style-type: none"> Kestabilan = kebolehan objek mengekalkan kedudukan asalnya Terdapat dua faktor mempengaruhi kestabilan: <table border="1"> <tr> <td>Pusat graviti = titik keseimbangan objek</td><td>Pusat graviti yang lebih rendah adalah lebih stabil berbanding pusat graviti yang tinggi.</td></tr> </table>  <p>P lebih stabil daripada Q</p>	Pusat graviti = titik keseimbangan objek	Pusat graviti yang lebih rendah adalah lebih stabil berbanding pusat graviti yang tinggi.
Pusat graviti = titik keseimbangan objek	Pusat graviti yang lebih rendah adalah lebih stabil berbanding pusat graviti yang tinggi.				
3.Lengkungan pelvis	<p>Terbentuk daripada sepasang tulang punggung.</p> <p>Fungsi :</p> <ul style="list-style-type: none"> -menyokong berat badan, melindungi pundi kencing dan organ pembiakan. 				
4.Tulang kaki	<p>Terdiri daripada :</p> <ul style="list-style-type: none"> -femur -tibia -fibula -tarsus -metatarsus -falank <p>Femur :</p> <ul style="list-style-type: none"> -tulang pada peha -bersendi dengan lengkungan pelvis (atas) dan tulang tibia dan fibula (bawah). <p>Patela (kepala lutut).</p>  	<p>Perbandingan tulang padat dan tulang berongga</p> <ul style="list-style-type: none"> Tulang berongga lebih kuat berbanding tulang padat Kelebihan tulang berongga: <ul style="list-style-type: none"> -ringan dan kuat -menbenarkan vertebrata bergerak lebih cepat -memerlukan kalsium dan fosforus yg kurang 	<p>Luas tapak</p> <p>Luas tapak yang lebih besar lebih stabil berbanding luas tapak yang lebih kecil.</p>  <p>R lebih stabil daripada S</p>		

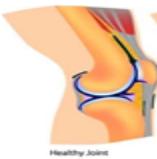
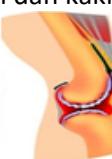
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

6.2 PERGERAKAN DAN PERTUMBUHAN MANUSIA	
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Pengecutan dan pengenduran otot rangka menghasilkan pergerakan. ✚ Otot bertindak secara berpasangan dan berlawanan = otot berantagonis. <p>Pergerakan otot-otot ini membolehkan manusia berjalan, melompat, berlari, berenang dll.</p>  <p>Otot biseps mengecut Otot triseps mengendur Membengkokkan lengan</p>  <p>Otot triseps mengecut Otot biseps mengendur Meluruskan lengan</p>	<p>Fungsi sendi dan otot dlm pergerakan</p>  <p>Otot biseps Tendon Radius Ligamen Sendi engsel Ulna Rajah 6.13 Contoh sendi bergerak (sendi engsel)</p>

Sendi	<p>Tempat pertemuan antara dua atau lebih tulang.</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Sendi bergerak ✓ Sendi tak bergerak <p>Sendi bergerak</p> <ul style="list-style-type: none"> -membenarkan anggota bergerak -cth : sendi engsel pada siku <p>Sendi tak bergerak</p> <ul style="list-style-type: none"> -tidak membenarkan anggota bergerak -cth : sendi pada tengkorak 	
Otot	<p>Tisu yang terdiri daripada gentian yg selari antara satu sama lain.</p> <p>Otot yg terlibat dalam pergerakan ialah otot biseps dan otot triseps.</p>  <p>Smooth Muscle Cell Contractions Relaxed Contracted</p>	
Ligamen (sambung tulang dengan tulang)	<p>Tisu penghubung yang liat, kenyal dan kuat yg menyambungkan dua tulang.</p>	
Tendon (sambung otot dengan tulang)	<p>Tisu penghubung yang menyambungkan otot kepada tulang.</p>	
Masalah berkaitan sendi dan otot		
Berlaku pd orang bersukan	<p>1. kecederaan otot</p> <ul style="list-style-type: none"> -tiada pemanasan sebelum bersenam -melakukan aktiviti berat setelah lama tidak bersenam -otot yang lemah -tidak guna peralatan senaman yg sesuai 	

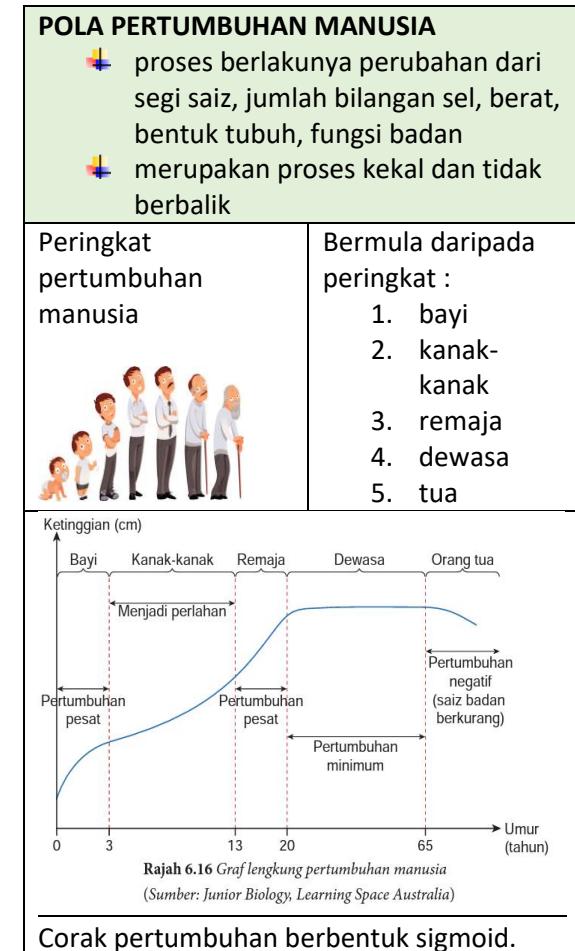


NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	<p>2. kekejangan otot</p> <ul style="list-style-type: none"> - pengecutan otot melampau secara tiba-tiba - kekurangan natrium atau garam mineral - dehidrasi
Berlaku kepada orang yg berusia	<p>1. artritis</p> <ul style="list-style-type: none"> - kemerosotan atau keradangan sendi - sendi bengkak dan kemerahan <p>2. osteoarthritis</p> <ul style="list-style-type: none"> - kemasuhan rawan  <p>3. artritis rheumatoid</p> <ul style="list-style-type: none"> - keradangan membrane sinovia pada sendi tangan dan kaki  
Berlaku kepada orang berusia dan Wanita	<p>1. Osteoporosis</p> <ul style="list-style-type: none"> - tulang ringan, poros dan mudah patah

putus haid (menopaus)	- berlaku kerana kehilangan mineral (kalsium) adalah tinggi.
<i>Normal bone matrix</i>	<i>Osteoporosis</i>
	
Cara mengatasi masalah berkaitan sendi dan otot	<ul style="list-style-type: none"> ✓ mengambil makanan yang kaya dengan kalsium, fosfor, besi, flourin dan vitamin D utk pembinaan otot yang kuat. ✓ bersenam
Kerjaya berkaitan sendi dan otot	<p>Pakar ortopedik</p> <ul style="list-style-type: none"> - merawat kecederaan spt keretakan tulang, kecacatan tulang belakang & penyakit kemerosotan tulang <p>Ahli kiropraktor</p> <ul style="list-style-type: none"> - diagnosis & rawatan gangguan mekanikal sistem otot, rangka dan tulang belakang

	<p>Ahli fisioterapi</p> <ul style="list-style-type: none"> - jurupulih yg memastikan fungsi fizikal pesakit pada tahap maksima
--	--



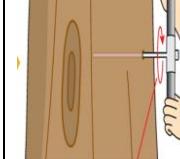
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

Kadar pertumbuhan adalah cepat pada peringkat awal iaitu bayi (pesat).	
Kadar menjadi perlahan sedikit di peringkat awal kanak-kanak .	
Kadar pertumbuhan menjadi cepat semula di peringkat remaja (pesat).	
Kadar menjadi perlahan apabila mencapai dewasa dan berhenti apabila mencapai kematangan.	
Kadar pertumbuhan merosot apabila peringkat tua disebabkan tubuh mula menyusut dan mengecil.	
POLA PERTUMBUHAN ANTARA LELAKI & PEREMPUAN	
<p>Pola pertumbuhan lelaki dan perempuan</p>	

Peringkat bayi dan awal kanak-kanak :
- lelaki dan perempuan membesar pada kadar yang sama
Bermula umur 4 tahun, lelaki membesar lebih cepat sedikit berbanding perempuan.
Pada umur 12-14 tahun, perempuan mengalami akil baligh lebih cepat, ketika ini perempuan membesar lebih cepat berbanding lelaki.
Selepas umur 14 tahun, lelaki akan mengalami pertumbuhan lebih pesat berbanding perempuan.

Sistem sokongan tumbuhan darat dan akuatik	
Tumbuhan darat	Tumbuhan berkayu
Akar banir	<ul style="list-style-type: none"> • Biasanya besar dan tinggi • Sistem sokongan ialah tisu kayu yg keras, kuat dan tegar dibina daripada lignin.
Akar jangkang	<ul style="list-style-type: none"> • Sokongan tambahan spt : <ul style="list-style-type: none"> -akar banir -akar sokong -akar jangkang
Akar sokong	Tumbuhan herba (tidak berkayu)
Sulur paut	<ul style="list-style-type: none"> • Bergantung pada air yg tersimpan dalam sel batang. • Mendapat sokongan daripada kesegahan sel. • Batang lembut dan layu jika kekurangan air.
Akar cengkam	<ul style="list-style-type: none"> • Sokongan tambahan spt : <ul style="list-style-type: none"> -sulur paut -akar cengkam -duri

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

<p>Tumbuhan aquatik</p>  <p>Teratai</p>  <p>Keladi bunting</p>  <p>Kiambang</p>	<p>Tumbuhan aquatik terapung</p> <ul style="list-style-type: none"> • Sokongan utama daripada daya apungan air • Batang dan daun mempunyai tisu aerenkima • Tisu aerenkima terdiri daripada sel berdinding nipis dan membentuk ruang udara dlm tumbuhan aquatik • Ruang udara ini membantu keapungan tumbuhan tersebut. • Sesetengah tumbuhan aquatik, tumbuhan itu membengkak dan mempunyai batang berongga spt Teratai dan keladi bunting. 	 <p><i>Cabomba sp.</i></p>  <p><i>Hydrilla sp.</i></p> <p>Tumbuhan aquatik tenggelam dalam air</p> <ul style="list-style-type: none"> • Mempunyai ciri-ciri daun yg kecil dan nipis bg mengurangkan rintangan aliran air • Batang dan daun mempunyai kantung udara membolehkan tumbuhan kekal tegak ke atas • Cth : <i>cabomba sp.</i> dan <i>hydrilla sp.</i> <p>Menentukan usia tumbuhan berkayu</p> <ul style="list-style-type: none"> • Semasa tumbuhan berkayu membesar, sel xilem yg baru terbentuk. • Xilem yang mati akan menjadi keras. • Gelang pokok dikenali sebagai gelang tahunan yg menentukan usia pokok. <p></p> <p>Gambar foto 6.12 Cara mengira gelang pertumbuhan yang dililit di dalam batang tumbuhan berkayu yang telah ditebang</p> <p>Cara pertama:</p> <ul style="list-style-type: none"> -pokok ditebang -gelang pada batang pokok dikira 1 gelang = 1 tahun 	 <p>Cara kedua:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Pokok tidak ditebang - Pokok digerudi sehingga 75% mata gerudi atau sepatuh ukur lilit pokok - Mata gerudi dikeluarkan - Gegelang pertumbuhan dikira
--	--	---	---

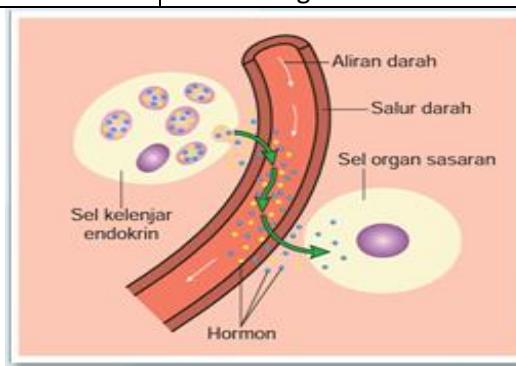
BAB 7 : KOORDINASI BADAN

7.1 SISTEM ENDOKRIN MANUSIA

- Salah satu sistem dlm badan yang mengkoordinasikan fungsi badan melibatkan bahan kimia.

Fungsi	Penghantar maklumat ke seluruh badan menggunakan hormon .
Hormon	Sejenis bahan kimia organik yg dirembeskan oleh kelenjar khas (kelenjar endokrin)
Kelenjar endokrin	Kelenjar tanpa duktus (tiada saluran peredaran sendiri). Hormon yg dirembeskan diedarkan ke seluruh badan melalui sistem peredaran darah .

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

Ciri-ciri hormon	<ul style="list-style-type: none"> Kesan adalah lama Sejenis protein Gerak balas perlahan Merangsang fungsi tisu/organ khusus Dirembeskan dlm kuantiti yg sedikit Dibawa oleh sistem peredaran darah ke organ sasaran
 <p>Hormon tertentu dirembeskan oleh kelenjar endokrin tertentu & diantar ke organ sasaran melalui peredaran darah.</p>	

6 JENIS KELENJAR ENDOKRIN		
Kelenjar pituitari	Terletak di bawah serebrum (otak besar).	Fungsi : -mengawal kelenjar endokrin yg lain

		-membesarkan saiz anak mata
Ovari	Perempuan sahaja. Terletak dalam ruang pelvis.	Fungsi : -mengawal ciri seks sekunder perempuan (payudara, kitar haid) -merangsang penghasilan ovum
Testis	Lelaki sahaja. Dilindungi oleh skrotum.	Fungsi : -mengawal ciri seks sekunder lelaki (misai, suara garau) -merangsang penghasilan sperma.

PUNCA DAN KESAN KETIDAKSEIMBANGAN HORMON		
Jenis hormon	Kekurangan	Berlebihan
Hormon pertumbuhan	Kekerdilan	Kegergasian (akromegali)
Hormon ADH	Air tidak dpt diserap semula di	Sakit kepala pening

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	ginjal (diabetes insipidus)	
Hormon tiroksina	Kadar metabolism rendah (tidak tahan sejuk). Perkembangan fizikal/mental terbantut pd kanak2 (kreatinisme). Kurang tenaga pd dewasa (miksedema) Goiter	Kadar metabolisme tinggi. (berpeluh / sentiasa panas). Pembesaran kelenjar tiroid/mata terjojol/leher bengkak. (Hipertiroidisme)
Hormon insulin	Aras gula dalam darah meningkat. (diabetes melitus / kencing manis)	Aras gula dlm darah rendah. (hipoglisemia)
Hormon testosterone	Lambat akil baligh. Bilangan sperma rendah. (lelaki)	Sifat kelelakian pada Wanita.
Hormon estrogen	Perkembangan ciri seks sekunder perempuan terjejas	Sifat keperempuanan pd lelaki.

Hormon progesteron	Masalah haid Sakit kepala Sembelit Keguguran kandungan	Tiada.
--------------------	---	--------

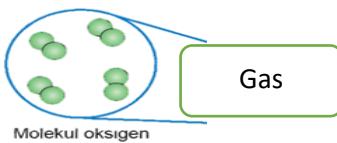
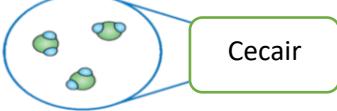
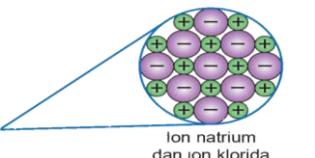
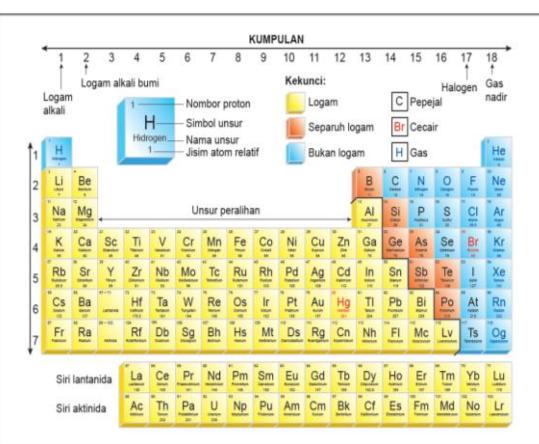
7.2 GANGGUAN KEPADA KOORDINASI BADAN	
	<ul style="list-style-type: none"> ✚ Salah satu faktor utama koordinasi badan terganggu adalah disebabkan oleh pengambilan dadah dan alkohol. ✚ Dadah = bahan kimia yg mengganggu fungsi neuron.
Penenang (Depresan)	Melambatkan pergerakan impuls. Kurang cemas / mengantuk. Cth : barbiturat, alkohol
Perangsang (stimulan)	Mempercepatkan pergerakan impuls. Bertenaga/tidak penat/berasa sangat yakin. Cth : amfetamina, metamfetamin
Inhalan	Bahan kimia yg boleh disedut. Menyebabkan halusinasi. Merosakkan otak, pepuru dan ginjal. Cth : pelarut dan bahan gas
Halusinogen	Mengubah laluan impuls dlm otak. Menyebabkan khayal

	Menjejaskan persepsi dan koordinasi otot. Halusinasi (suara halus yg tidak wujud) Cth : ketamin, LSD
Kesan penyalahgunaan dadah & alkohol kpd koordinasi badan	<ul style="list-style-type: none"> ● Ketidakseimbangan hormon ● Pertuturan tidak jelas ● Tindakan refleks yg lambat ● Hilang keseimbangan
Kesan penyalahgunaan dadah & alkohol kpd kesihatan badan	<ul style="list-style-type: none"> ● Sirosis hati ● Ulser perut (alkohol) ● Perlakuan ganas ● Halusinasi
Faktor menyebabkan penyalahgunaan dadah	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Sifat ingin tahu ✓ Pengaruh rakan sebaya ✓ Mencari keseronokan ✓ Ingin mengatasi kesedihan / melupakan masalah

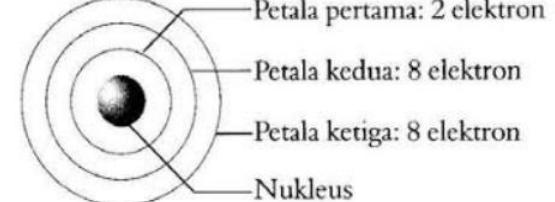
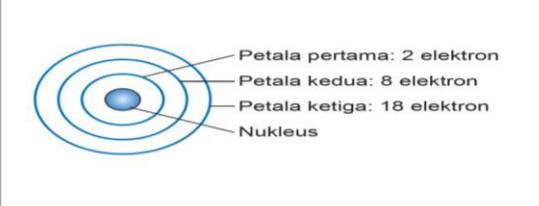
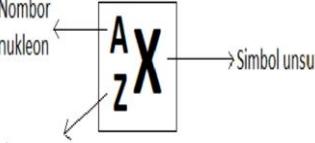
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

7.3 MINDA YANG SIHAT		• Kecederaan pd bahagian otak	• Semua bahan di sekeliling kita ialah jirim
Ciri-ciri minda sihat	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Minda = fungsi otak berkaitan kesedaran spt personality, pemikiran, ingatan, pertimbangan, intelek dan emosi ✓ Membuat pertimbangan yg wajar ✓ Mampu mengesan rangsangan / gerak balas sewajarnya ✓ Boleh mengingati peristiwa silam yg sedih & gembira ✓ Sanggup menerima cabaran ✓ Mampu bezakan betul & salah ✓ Bertanggungjawab ✓ Pandangan positif ✓ Bebas prasangka ✓ Berfikiran terbuka ✓ Tidak emosional ✓ Mampu menaakul 	<p>Kepentingan minda sihat</p> <ul style="list-style-type: none"> • Kecederaan pd bahagian otak 	<p>Atom</p> <p>Zarah paling kecil dlm unsur. Unit paling asas.</p>
Faktor mempengaruhi kesihatan minda	<ul style="list-style-type: none"> • Pengambilan alkohol berlebihan • Ketidakseimbangan hormon • Tekanan mental • Penuaan • Penyalahgunaan dadah 	BAB 8 : UNSUR DAN BAHAN	<p>Molekul</p> <p>Gabungan dua atau lebih atom secara kimia dari jenis atom sama atau berbeza.</p> <p>Ion</p> <p>Zarah-zarah yg beras positif atau negatif.</p>
<p>8.1 ASAS JIRIM</p> <ul style="list-style-type: none"> ⊕ Jirim = zarah halus dan diskrit serta memenuhi ruang. ⊕ 3 keadaan jirim ialah : Pepejal, cecair dan gas. ⊕ 3 jenis zarah yg membina jirim ialah atom, molekul dan ion. 		<p>3 kumpulan bahan:</p> <p>Bahan atom (P.E.N)</p> <p>Imbas Kembali</p> <p>Atom terdiri daripada zarah subatom, iaitu proton, neutron dan elektron.</p> <p>Atom emas</p> <p>Atom helium</p>	<p>Mengandungi zarah atom sahaja.</p> <p>Terdiri daripada :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Semua unsur logam (pepejal) : atom tersusun rapat dan teratur • gas nadir (gas) : susunan atom berjauhan & tidak teratur

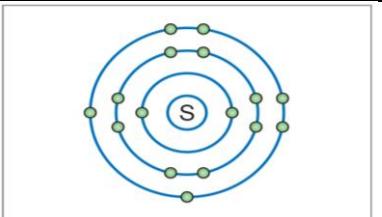
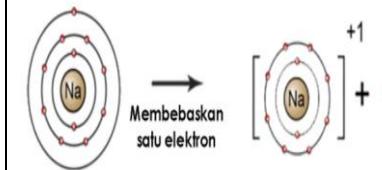
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

<p>Bahan molekul</p> <p>Mengandungi zarah molekul.</p> <p>Terdiri daripada:</p> <ul style="list-style-type: none"> • bahan bukan logam (pepejal, cecair atau gas)  <p>Gas</p>  <p>Cecair</p> <p>Gabungan atom yang sama</p> <p>Gabungan atom yg berbeza</p> <p>Ikatan antara atom : ikatan kovalen (kuat)</p> <p>Ikatan antara molekul : ikatan van der waals (lemah)</p>	<p>Ikatan antara ion positif (logam) dan ion negatif (bukan logam) : ikatan elektrostatik (kuat)</p> 	<p>Kumpulan</p> <p>Terdapat 18 kumpulan. Unsur dalam kumpulan yg sama memiliki bilangan elektrons valens yg sama.</p> <p>Cth :</p> <p>kump. 1 = 1 elektron valens Kump. 2 = 2 elektron valens Kump.13 = 3 elektron valens Kump.18 = 8 elektron valens</p> <p>*abaikan kump 3-12 (unsur peralihan menggunakan prinsip berbeza)</p> <p>Elektron valens ialah bilangan elektron pada petala paling luar.</p>		
<p>Bahan ion</p> <p>Terbentuk daripada tindak balas unsur logam dengan unsur bukan logam.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Unsur logam (ion positif) • Unsur bukan logam (ion negatif) 	 <p>Lajur menegak : kumpulan.</p> <p>Lajur melintang : kala.</p> <table border="1"> <tr> <td>Prinsip susunan Jadual Berkala Unsur</td> <td>Unsur disusun mengikut tertib menaik nombor proton dari kiri ke kanan dan dari atas ke bawah.</td> </tr> </table>	Prinsip susunan Jadual Berkala Unsur	Unsur disusun mengikut tertib menaik nombor proton dari kiri ke kanan dan dari atas ke bawah.	<p>Kala</p> <p>Terdapat 7 kala. Unsur dalam kala yg sama memiliki bilangan petala yg sama.</p> <p>Cth :</p> <p>kala 1 = 1 bilangan petala Kala 2 = 2 bilangan petala.</p> <p>Sifat fizik dan sifat kimia</p> <p>Merentasi kala dari kiri ke kanan:</p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ Sifat logam berkurang, sifat bukan logam meningkat ▪ Oksida bes berubah kepada oksida asid ▪ Sifat kekonduksian elektrik berkurang ▪ Saiz atom berkurang
Prinsip susunan Jadual Berkala Unsur	Unsur disusun mengikut tertib menaik nombor proton dari kiri ke kanan dan dari atas ke bawah.			

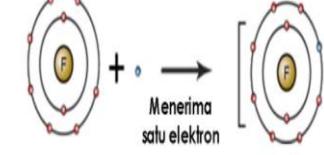
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	<p>Unsur yang berada dalam KUMPULAN yang sama akan mempunyai SIFAT KIMIA yang sama.</p> <p>Semakin menuruni kumpulan,</p> <ul style="list-style-type: none"> ✚ Kereaktifan bahan bertambah ✚ saiz atom bertambah. 	<p>Atom beras neutral, justeru dalam atom, Bilangan proton (p) = bilangan elektron (e)</p> <p>Bilangan neutron (n) = no.nukleon (p+n) - no.proton (p)</p> <p>cth :</p> <div style="text-align: center;">  No. proton = 12 No. nukleon = 24 Justeru, dalam atom magnesium </div> <ul style="list-style-type: none"> • Bil. proton = 12 • Bil. elektron = 12 • Bil.neutron = 24-12 = 12 	 <p>Petala pertama: 2 elektron Petala kedua: 8 elektron Petala ketiga: 8 elektron Nukleus</p> <p>Manakala bagi atom dengan no.proton melebihi 20, susunan elektron adalah seperti berikut.</p> <div style="border: 1px solid black; padding: 10px; width: fit-content;">  <p>Petala pertama: 2 elektron Petala kedua: 8 elektron Petala ketiga: 18 elektron Nukleus</p> </div> <p>Walau bagaimanapun, anda hanya perlu tahu susunan elektron bagi no.proton yang kurang daripada 20 sahaja.</p>
Zarah dalam atom	<p>Terdiri daripada:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Proton (bercas positif) • Elektron (bercas negatif) • Neutron (tiada cas / neutral) 	<p>Susunan elektron unsur</p> <p>Elektron disusun mengelilingi nukleus dalam petala elektron.</p> <p>Elektron memenuhi petala terdekat dengan nukleus dahulu.</p> <p>Bagi atom dengan no.proton 1-20, diisi dgn:</p> <ul style="list-style-type: none"> ✚ Petala pertama : 2 elektron ✚ Petala kedua : 8 elektron ✚ Petala ketiga : 8 elektron 	<p>Elektron valens : elektron yang terletak pada petala paling luar.</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Bilangan elektron valens menentukan kedudukan kumpulan bagi unsur tersebut. ✓ Manakala bilangan petala akan menentukan kedudukan kala bagi unsur tersebut.
Simbol unsur	<p>Nombor nukleon ←  → Simbol unsur</p> <p>Nombor proton</p> <p>Nombor proton(p) = bilangan proton dalam atom</p> <p>Nombor nukleon (p+n) = bilangan proton dan neutron dalam atom</p>		

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

<p>Susunan elektron atom sulfur</p>  <p>2.8.6</p> <p>Atom sulfur mempunyai 16 no.proton. Maka, bilangan elektronnya = 16. (bil.proton = bil. elektron)</p> <p>Justeru:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Petala pertama : 2 • Petala kedua : 8 • Petala ketiga ; 6 <p>Maka susunan elektron bagi sulfur ialah 2.8.6</p> <p>Kedudukan sulfur dalam jadual berkala.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Bil.elektron valens = 6, maka terletak dalam kumpulan 16. <i>(bagi elektron valens 3 hingga 8, jumlah elektron valen ditambah 10 bagi menentukan kumpulan)</i> • Bilangan petala = 3, maka terletak pada kala 3. 	<p>Pembentukan ion positif dan ion negatif</p> <ul style="list-style-type: none"> Atom mempunyai susunan elektron tidak stabil, maka cenderung membentuk susunan elektron yang stabil. Atom neutral membentuk ion melalui: <ul style="list-style-type: none"> ✓ Pendermaan elektron ✓ Penerimaan elektron <table border="1"> <tr> <td>Duplet</td><td>Susunan elektron yang stabil yang mempunyai 2 elektron pada PETALA PERTAMA</td></tr> <tr> <td>Oktet</td><td>Susunan elektron yang stabil yang mempunyai 8 elektron pada PETALA TERLUAR</td></tr> <tr> <td>ION</td><td>Zarah bercas yang terhasil apabila suatu atom menerima atau mendermakan elektron pada petala luarnya <ul style="list-style-type: none"> ➢ Ion positif : terbentuk apabila UNSUR LOGAM MENDERMAKAN ELEKTRON (KUMPULAN 1,2,13) ➢ Ion negatif : terbentuk apabila UNSUR BUKAN LOGAM MENERIMA ELEKTRON (KUMPULAN 15,16,17) </td></tr> </table>	Duplet	Susunan elektron yang stabil yang mempunyai 2 elektron pada PETALA PERTAMA	Oktet	Susunan elektron yang stabil yang mempunyai 8 elektron pada PETALA TERLUAR	ION	Zarah bercas yang terhasil apabila suatu atom menerima atau mendermakan elektron pada petala luarnya <ul style="list-style-type: none"> ➢ Ion positif : terbentuk apabila UNSUR LOGAM MENDERMAKAN ELEKTRON (KUMPULAN 1,2,13) ➢ Ion negatif : terbentuk apabila UNSUR BUKAN LOGAM MENERIMA ELEKTRON (KUMPULAN 15,16,17) 	<p>Pembentukan ion positif</p> <p>Cth : Natrium (logam)</p> <p>Bil. proton = 11 Bil. proton = 11 Bil. elektron = 11 Bil. elektron = 10 Maka, cas = 0 (Neutral) Maka, cas = +1 (Positif)</p>  <p>Membebaskan satu elektron</p>	<p>Atom magnesium mempunyai 11 elektron.</p> <p>Susunan elektronnya 2.8.1</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Bilangan elektron pada petala paling luar tidak stabil. (tak cukup 8 pada petala ketiga) ✓ Justeru, atom magnesium cenderung untuk mendermakan 1 elektron pada petala luarnya untuk mencapai kestabilan (octet) <i>(lebih mudah untuk buang 1 elektron berbanding terima 7 elektron)</i> ✓ Elektron bercas negatif ✓ Justeru, apabila mendermakan 1
Duplet	Susunan elektron yang stabil yang mempunyai 2 elektron pada PETALA PERTAMA								
Oktet	Susunan elektron yang stabil yang mempunyai 8 elektron pada PETALA TERLUAR								
ION	Zarah bercas yang terhasil apabila suatu atom menerima atau mendermakan elektron pada petala luarnya <ul style="list-style-type: none"> ➢ Ion positif : terbentuk apabila UNSUR LOGAM MENDERMAKAN ELEKTRON (KUMPULAN 1,2,13) ➢ Ion negatif : terbentuk apabila UNSUR BUKAN LOGAM MENERIMA ELEKTRON (KUMPULAN 15,16,17) 								

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	<p>elektron, bilangan proton dalam atom melebihi bilangan elektron dalam atom. $p = 11$, $p = 10$</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Atom magnesium mempunyai lebihan 1 proton yang beras positif. ✓ Maka, magnesium membentuk ion positif yang beras satu. (+1) 		
Pembentukan ion negatif	<p>Cth : Fluorin (bukan logam)</p> <table style="width: 100%; text-align: center;"> <tr> <td>Bil. proton = 9 Bil. elektron = 9 Maka, cas = 0 (Neutral)</td> <td>Bil. proton = 9 Bil. elektron = 10 Maka, cas = -1 (Negatif)</td> </tr> </table>  <p>Atom fluorin mempunyai 9 elektron.</p> <p>Susunan elektronnya 2.7</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Bilangan elektron pada petala paling luar tidak stabil (tidak cukup 8 pada petala kedua) ✓ Justeru, atom fluorin cenderung untuk 	Bil. proton = 9 Bil. elektron = 9 Maka, cas = 0 (Neutral)	Bil. proton = 9 Bil. elektron = 10 Maka, cas = -1 (Negatif)
Bil. proton = 9 Bil. elektron = 9 Maka, cas = 0 (Neutral)	Bil. proton = 9 Bil. elektron = 10 Maka, cas = -1 (Negatif)		

	<p>menerima 1 elektron pada petala luarnya utk mencapai kestabilan. (octet)</p> <p><i>(Lebih mudah untuk terima 1 elektron berbanding derma 7 elektron)</i></p> <ul style="list-style-type: none">✓ Elektron beras negatif✓ Justeru, apabila menerima 1 elektron, bilangan proton dalam atom kurang berbanding bilangan elektron dalam atom. $p=9$, $e=10$✓ Atom fluorin mempunyai lebihan 1 elektron yang beras negatif.✓ Maka, fluorin membentuk ion negatif yang beras satu. (-1)
--	---

Unsur	Isotop
Hidrogen	${}_1^1H, {}_1^2H, {}_1^3H$
Helium	${}_2^3He, {}_2^4He$
Karbon	${}_6^{12}C, {}_6^{13}C, {}_6^{14}C$
Nitrogen	${}_7^{14}N, {}_7^{15}N$
Oksigen	${}_8^{16}O, {}_8^{17}O, {}_8^{18}O$

nombor proton yang sama

Nombor proton = bilangan proton (p)
Nombor nukleon = bilangan proton (p) + bilangan neutron (n)

Kegunaan isotop	<ol style="list-style-type: none"> <u>Perubatan</u> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Kobalt-60: membunuh sel kanker, mensteril peralatan pembedahan ✓ Iodin-131: mengesan kerosakan kelenjar tiroid ✓ Natrium-24: mengesan salur darah tersumbat <u>Teknologi makanan</u> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Kobalt-60: membasmi mikroorganisma pada sayur-sayuran
-----------------	--

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	<p>3. Pertanian</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Fosforus-32: mengkaji kadar penyerapan baja pada akar <p>4. Industri</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Uranium-235: menghasilkan tenaga elektrik melalui janakuasa 33nuklear <p>5. Arkeologi</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Karbon-14: mengkaji usia artifak purba
--	--

warna menarik		
Loyang Kuat, berkilaun, mudah ditempa	Kuprum Zink	Kunci Tombol pintu Alatan muzik
Duralumin Ringan, kuat, tahan karat	Aluminium Kuprum	Badan pesawat dan kapal terbang
Kupronikel Keras, tahan karat	Kuprum Nikel	Duit syiling

BAB 9 : KIMIA INDUSTRI

9.1 ALOI		
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Campuran beberapa jenis logam atau campuran logam dan bukan logam mengikut peratusan tertentu 		
Keluli Keras dan kuat	Besi Karbon	Bangunan Jambatan Badan kenderaan Landasan kereta api
Piuter Berkilaun, tahan karat	Timah Kuprum	Barangan perhiasan
Gangsa Keras, tahan karat,	Kuprum Timah	Tugu Ukiran logam Pingat (<i>medal</i>)

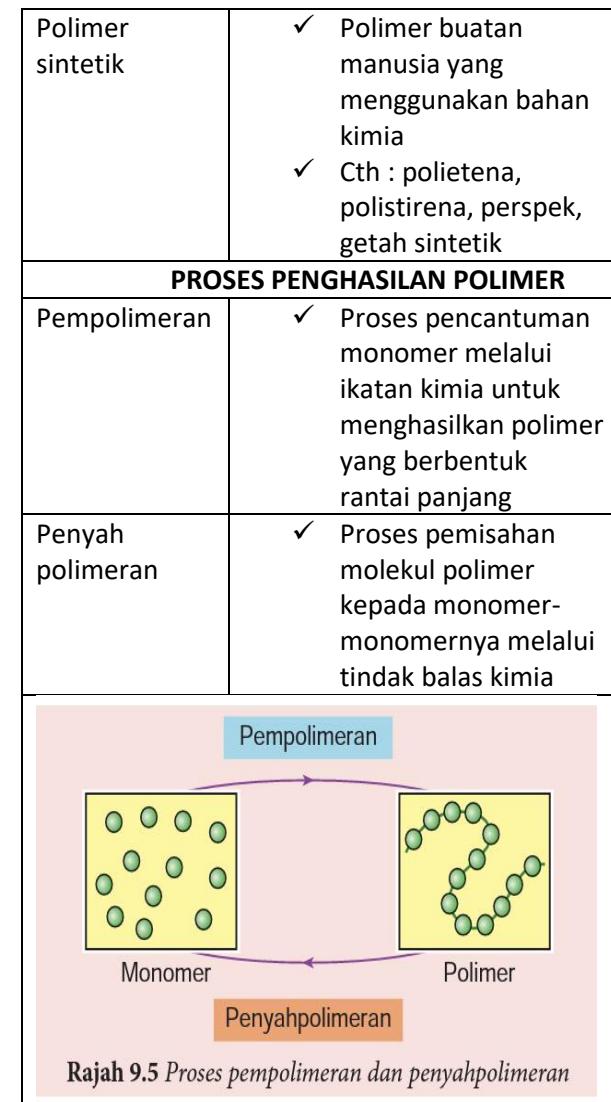
Pengaloian	Proses bagi menghasilkan aloi
<p>Susunan atom dalam logam tulen</p> <p>Rajah 9.1 Susunan atom dalam logam tulen</p> <ul style="list-style-type: none"> ✚ Atom tersusun secara teratur dan beransur-ansur ✚ Lapisan mudah tergelongsor apabila dikenakan daya <p>Susunan atom dalam aloi</p>	

Aloi super konduktor	Bahan yang boleh :
	<ul style="list-style-type: none"> ✓ mengalirkan arus elektrik pada kecekapan yang tinggi tanpa rintangan. ✓ Menolak medan magnet
	<p>Kegunaan :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Kereta api laju 2. Mesin pengimejan resonans magnetic (MRI) 3. Mengesan jejak sinaran dari angkasa lepas

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

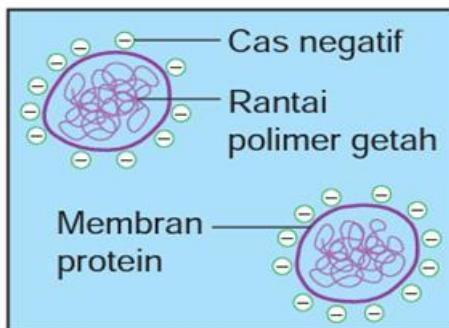
9.2 KACA DAN SERAMIK		
Kaca	<ul style="list-style-type: none"> ✚ Diperbuat daripada silika. ✚ Silika mengandungi silicon dioksida dan wujud secara semulajadi dalam pasir. ✚ Silika dileburkan sekitar 1500°C sehingga cair dan dibentuk menjadi kaca. 	
JENIS-JENIS KACA		
Kaca silika terlakur	Silika	Tahan terhadap haba, Lengai (tidak bertindak balas) terhadap bahan kimia
Kaca soda kapur	Silika , Kalsium karbonat, Natrium karbonat	Takat lebur rendah, mudah dibentuk
Kaca borosilikat	Silika, boron oksida, natrium oksida, aluminium oksida	Ketahanan tinggi terhadap haba dan bahan kimia
Kaca plumbeum	Silika, plumbeum (II) oksida, natrium oksida	Takat lebur rendah, mempunyai indeks biasan yang tinggi

Seramik	<ul style="list-style-type: none"> ✚ Diperbuat daripada tanah liat ✚ Komponen utama ialah aluminium silikat
Ciri-ciri seramik	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Tahan haba dan tekanan yang tinggi ✓ Sangat keras ✓ Rapuh ✓ Lengai terhadap bahan kimia ✓ Tidak berkarat ✓ Penebat haba dan elektrik yang baik
APLIKASI KACA DAN SERAMIK	
Kaca	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Radas makmal ✓ Penutup kaca mentol ✓ Prisma kaca ✓ Tingkap kaca
Seramik	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Pinggan mangkuk ✓ Jubin seramik ✓ Gigi palsu ✓ Pasu bunga
9.3 POLIMER	
<ul style="list-style-type: none"> ✚ Molekul besar berbentuk rantai yang terdiri daripada gabungan unit molekul kecil iaitu monomer. 	
Polimer semula jadi	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Polimer yang wujud secara semulajadi ✓ Cth : kanji, protein, getah asli, lemak



NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

GETAH ASLI	
	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Susu getah asli = Lateks (daripada batang pokok getah ditoreh) ▪ Merupakan polimer semula jadi
Ciri getah asli	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Kenyal ✓ Lembut ✓ Tidak tahan haba ✓ Penebat elektrik yang baik ✓ Tidak telap udara
Kegunaan getah asli	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Sarung tangan perubatan ✓ Belon ✓ Tayar kapal terbang



Dalam lateks, terdapat molekul getah berbentuk rantai yang diselaputi lapisan membran protein.

Terdapat **cas-cas negatif** pada permukaan luar membran tersebut menyebabkan molekul getah menolak antara satu sama lain.

Maka lateks kekal wujud sebagai cecair.

Tindakan asid terhadap lateks

Rajah 9.7 Penggumpalan lateks oleh asid

Apabila asid ditambahkan,

- Ion-ion hidrogen yang beras positif daripada asid akan meneutralkan cas negatif pada permukaan membran protein
- Menyebabkan molekul getah berlanggar antara satu sama lain
- Membrane protein pecah dan rantai polimer getah keluar dan saling bergumpal membentuk pepejal.

Apa berlaku jika lateks dibiarkan tanpa ditambah asid?

Selepas beberapa hari, lateks akan bergumpal akibat daripada Tindakan BAKTERIA yang menghasilkan asid dan meneutralkan membran protein.

Tindakan alkali terhadap lateks

Rajah 9.8 Tindakan alkali ke atas lateks

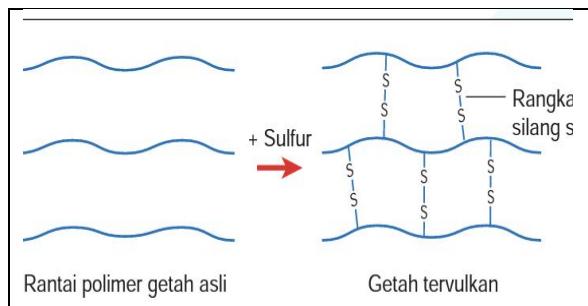
Apabila alkali ditambahkan,

- Ion-ion hidroksida beras negatif daripada alkali akan meneutralkan ion hidrogen daripada asid.
- Tanpa asid, cas negatif kekal pada membran protein
- Molekul getah tetap menolak antara satu sama lain dan tidak berlanggar.
- Maka, getah akan kekal dalam keadaan cecair.

PEMVULKANAN GETAH

- Proses pemanasan getah bersama sulfur.
- Atom sulfur ditambahkan ke dalam molekul getah asli.
- Getah yang terhasil dipanggil GETAH TERVULKAN.

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4



Rajah 9.11 Pem vulkanan getah

- ✚ Struktur molekul bagi getah tervulkan mempunyai ikatan antara setiap rantai polimer yang dipanggil **RANGKAI SILANG SULFUR**.
- ✚ Struktur getah asli tidak mempunyai rangka silang.

Sifat getah tervulkan	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Lebih keras ✓ Lebih kuat ✓ Lebih kenyal ✓ Mempunyai ketahanan haba yang tinggi ✓ Penebat elektrik yang baik ✓ Tidak mudah terokxiida di udara ✓ Tidak bertindak balas dengan asid dan alkali ✓ Tidak telap terhadap udara dan air
-----------------------	--

Kegunaan getah tervulkan	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Tayar kenderaan ✓ Sarung tangan industri/kebun ✓ Tapak kasut
--------------------------	--

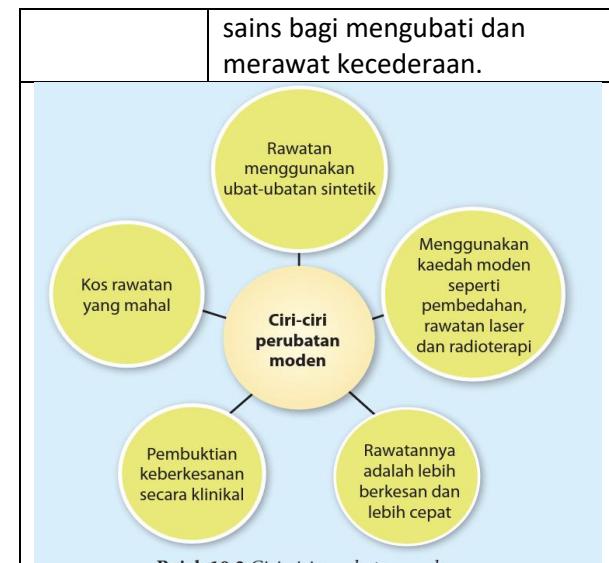
BAB 10 : KIMIA DALAM PERUBATAN DAN KESIHATAN

10.1 PERUBATAN TRADISIONAL, PERUBATAN MODEN DAN PERUBATAN KOMPLEMENTARI

Perubatan tradisional	<p>Kaedah perubatan menggunakan tumbuh-tumbuhan, haiwan dan bahan semula jadi bagi diagnosis dan merawat penyakit.</p>
-----------------------	--



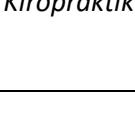
Perubatan moden	Campuran seni merawat dengan pelbagai bidang ilmu
-----------------	---



Perubatan komplementari	<p>kepelbagaiannya kaedah dalam penjagaan kesihatan berasal daripada pelbagai bentuk budaya sejak zaman berzaman.</p>
-------------------------	---



NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

UBAT-UBATAN YANG DIGUNAKAN		
Perubatan tradisional <i>Diperolehi dr sumber semula jadi</i>	<i>Aloe vera</i>	Mengurangkan sakit kulit akibat sunburn atau terkena benda panas
	<i>Ginseng</i>	Memelihara kesihatan badan
	<i>Halia</i>	Menghilangkan angin badan
	<i>Pokok bunga raya</i>	Melegakan sakit kepala dan keguguran rambut
	<i>Kuinina</i>	Membuat ubat penyakit malaria
Perubatan moden <i>Ubat yang dihasilkan di makmal dlm bentuk pil, kapsul, pasta, ampaian dan larutan</i>	<i>Analgesik</i> 	Berfungsi melegakan kesakitan. Cth : Aspirin, parasetamol, Kodeina
	<i>Antibiotik</i> 	Berfungsi membunuh atau menghalang pertumbuhan bakteria berjangkit Dihasilkan daripada kulat/fungus
		melalui sintesis bahan kimia Perlu dihabiskan mengikut dos yang diberikan. Cth : Penisilin Streptomisin
		<i>Psikoterapi</i>  Berfungsi merawat pesakit psikiatrik. Tidak boleh diambil sewenangnya tanpa preskripsi doktor. Terdapat 3 jenis: <ul style="list-style-type: none">• Stimulan• Anti depresan• Anti psikotik
		<i>Perubatan komplementari</i>  Merangsang sistem saraf untuk melegakan kesakitan
		<i>Akupunktur</i>  Merawat sakit belakang dan leher, sakit sendi,
		<i>Kiropraktik</i>
		sakit kepala dan kecederaan sukan
		<i>Urutan tradisional</i> 
		Melegakan keresahan, kesakitan, keletihan, ketegangan otot dan masalah urat saraf.
		<i>Homeopati</i> 
		Menguatkan keupayaan tubuh melawan penyakit
		<i>Terapi herba</i> 
		Berkhasiat mengubati penyakit
<p>2 sumber ubat :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Buatan manusia (sintetik) ➤ Sumber semula jadi <p>Kesan penyalahgunaan ubat-ubatan</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Menyebabkan kematian ➤ Kesan sampingan yang teruk ➤ Ketagihan ubat ➤ Menyebabkan ubat kurang berkesan untuk melawan penyakit 		

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

10.2 RADIKAL BEBAS <ul style="list-style-type: none"> ✚ Atom atau molekul yang kekurangan satu elektron menjadikannya tidak stabil, reaktif dan cenderung utk menyerang atom atau molekul lain. 			<ul style="list-style-type: none"> ➤ Merosakkan buah pinggang, hati dan peparu ➤ Menyebabkan penuaan awal spt wajah berkedut dan rambut beruban 		<ul style="list-style-type: none"> ✓ Terdapat dalam buahan sitrus, sayuran hijau dan bijirin
Penghasilan radikal bebas	Dihasilkan melalui proses pengoksidaan secara semula jadi.			Vitamin E	<ul style="list-style-type: none"> ✓ Terdapat dalam pelbagai jenis minyak spt minyak sawit dan minyak sayuran. ✓ Dikenali sebagai alfa-tokoferol ✓ Ditemui dalam kekacang, buahan dan sayuran.
Faktor penghasilan radikal bebas	Faktor dalaman <ul style="list-style-type: none"> ✚ Metabolisme ✚ Keradangan sel Faktor luaran <ul style="list-style-type: none"> ✚ Asap rokok ✚ Pendedahan kepada radiasi dan sisa toksik ✚ Sinar UV daripada cahaya matahari ✚ Pencemaran udara 		10.3 BAHAN ANTIOKSIDAN <ul style="list-style-type: none"> ✚ Sebatian kimia yg diperlukan badan utk melambatkan dan menghentikan proses pengoksidaan. ✚ Melindungi sel badan drpd kerosakan akibat radikal bebas. <p>Bahan antioksidan dalam makanan:</p>		<p>10.4 PRODUK KESIHATAN</p> <ul style="list-style-type: none"> ✚ Mengandungi bahan aktif
Kesan kepada kesihatan	Radikal bebas merosakkan struktur DNA kita dengan mengambil elektron drpd molekul yg membina DNA. Kesannya : <ul style="list-style-type: none"> ➤ Membentuk bahan karsinogen yg menyebabkan mutasi dan kanser ➤ Menyebabkan penyakit kardiovaskular (jantung) dan ketidaksuburan 		Beta karotena <ul style="list-style-type: none"> ✓ Ditemui dlm makanan berwarna jingga, merah atau kuning. ✓ Cth : lobak merah, mangga, ubi keledek 		Bahan aktif <ul style="list-style-type: none"> Komponen tertentu dalam suatu produk yang mempunyai kesan terhadap penyembuhan atau pencegahan penyakit
			Lutein		<p><i>Suplemen :</i> memulihkan penyakit dan mengekalkan kesihatan</p>
			Likopena		<p><i>Multivitamin :</i> Menjamin tumbesaran yg normal dan tingkatkan daya pencegahan penyakit</p>
			Vitamin C		<p><i>Pil vitamin :</i> Pelengkap kepada amalan pemakanan tidak seimbang</p>

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

BAB 11 : DAYA DAN GERAKAN

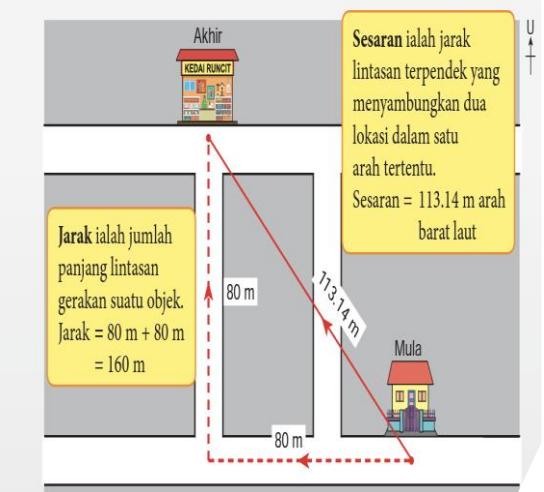
11.1 GERAKAN LINEAR

Gerakan suatu objek dalam lintasan yang lurus

Jarak	Jumlah panjang lintasan gerakan suatu objek Unit S.I = meter (m)
Sesaran	Jarak lintasan terpendek yang menyambungkan dua lokasi dalam arah tertentu. Unit S.I = meter (m)

Perbandingan antara jarak dan sesaran

Jarak dan Sesaran



Laju	Kadar perubahan jarak Unit S.I =meter per saat (ms^{-1}) Rumus : Laju = Jarak / Masa
Laju purata	Kadar perubahan jumlah jarak yang dilalui Unit S.I =meter per saat (ms^{-1}) Rumus : Laju purata = Jumlah jarak / Jumlah masa
Halaju	Kadar perubahan sesaran Unit S.I =meter per saat (ms^{-1}) Mempunyai arah tertentu <i>Tanda positif dan negatif mewakili arah gerakan objek.</i> Halaju = Sesaran / Masa

Perbandingan laju, laju purata dan halaju

$\text{Laju} = \frac{\text{Jarak}}{\text{Masa}}$ $\text{Laju purata} = \frac{\text{Jumlah jarak}}{\text{Jumlah masa}}$

Unit S.I. bagi laju dan laju purata ialah **meter per saat** (m s^{-1}).

Rajah 11.4 Kedudukan pelari yang sedang berlari

Laju pada kedudukan A	= 10m / 2 saat
	= 5ms^{-1}
Laju pada kedudukan B	= 50m / 6 saat
	= 8.33 ms^{-1}
Laju purata	= <u>Jumlah jarak</u>
	Jumlah masa
	= 100m / 10 s
	= 10 ms^{-1}
Halaju	$\text{Halaju} = \frac{\text{Sesaran}}{\text{Masa}}$
	Unit S.I. bagi halaju adalah sama dengan laju, iaitu meter per saat (m s^{-1}).
	Rajah 11.5 Kedudukan kereta
	Sesaran = lintasan yang mempunyai arah
	Halaju kereta dari O ke A
	= Sesaran ke A / Masa
	= $4\text{m} / 2\text{ saat}$
	= 2 ms^{-1} ke arah TIMUR

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

Halaju kereta dari B ke C

$$= \underline{(12m - 8m)}$$

2 saat

$$= 4m / 2 saat$$

= 2 ms^{-1} ke arah **TIMUR**

Halaju objek pada ARAH BERLAWANAN ditulis dengan tanda NEGATIF.

Halaju kereta dari C ke B

$$= \underline{(12m - 8m)}$$

2 saat

$$= -4m / 2 saat$$

= -2 ms^{-1} ke arah **BARAT**

Halaju kereta dari C ke O

$$= \underline{(12m - 0m)}$$

$2 + 2 + 2$ saat

$$= -12m / 6 saat$$

= -2 ms^{-1} ke arah **BARAT**

#Nota kaki : *MESTI ADA ARAH!!!*

Pecutan

Kadar perubahan halaju

Unit S.I = meter per saat per saat

(ms^{-2})

Rumus pecutan,

$$= \underline{\text{Perubahan halaju}}$$

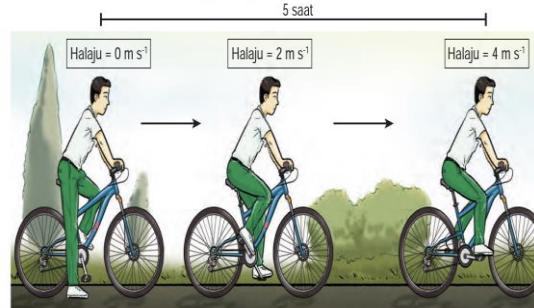
Masa yang diambil

$$= \underline{\text{Halaju akhir} - \text{Halaju awal}}$$

Masa yang diambil

$$\begin{aligned} \text{Pecutan, } a &= \frac{\text{Perubahan halaju}}{\text{Masa yang diambil}} \\ &= \frac{\text{Halaju akhir (v)} - \text{Halaju awal (u)}}{\text{Masa yang diambil (t)}} \end{aligned}$$

Unit S.I. bagi pecutan ialah **meter per saat per saat** (m s^{-2}).



Halaju awal

= Basikal tidak bergerak = Pegun = 0 ms^{-1}

Halaju akhir

= Halaju terakhir ketika basikal bergerak = 4 ms^{-1}

Pecutan = Halaju akhir – Halaju awal

Masa

$$\begin{aligned} &= \frac{4 - 0 \text{ ms}^{-1}}{5 \text{ s}} \\ &= 0.8 \text{ ms}^{-2} \end{aligned}$$

#Tanda positif menunjukkan perubahan halaju bertambah.

#PASTIKAN UNIT DITULIS DENGAN BETUL!!

Apabila brek ditekan, halaju basikal berkurang. Ini dipanggil NYAHPECUTAN. Nilai ditulis dengan tanda NEGATIF.

Halaju awal

= Halaju ketika basikal bergerak = 4 ms^{-1}

Halaju akhir

= Halaju ketika basikal berhenti = Pegun = 0 ms^{-1}

NyahPecutan = Halaju akhir – Halaju awal

Masa

$$= \frac{0 - 4 \text{ ms}^{-1}}{5 \text{ s}}$$

$$= -\frac{4 \text{ ms}^{-1}}{5 \text{ s}}$$

$$= -0.8 \text{ ms}^{-2}$$

Tanda negatif menunjukkan perubahan laju berkurang.

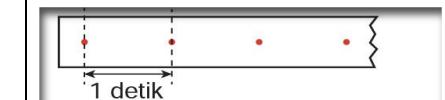
Jangka masa detik

Alat yang digunakan bagi menentukan halaju dan pecutan objek di makmal.

Bergetar pada 50 getaran sesaat. (50 Hertz)

1 detik

Sela masa antara dua titik berturut-turut pada pita detik.



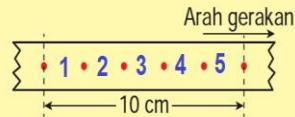
1 detik = 0.02saat

Maka 1 detik mewakili $1/50$ saat atau 0.02 saat.

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

Contoh pengiraan pita detik :

Halaju untuk pita detik yang mempunyai 5 detik boleh dikira menggunakan rumus berikut:



Sesaran = Panjang pita detik = 10cm

Masa yang diambil = 5 detik = 0.1 saat

1 detik = 0.02saat

5detik = $5 \times 0.02\text{s} = 0.1\text{s}$

Maka halaju

= Sesaran / masa

= $10\text{cm} / 0.1\text{s}$

= 100 cm s^{-1}

Nota kaki : PASTIKAN UNIT DITULIS DENGAN BETUL!!

Contoh pengiraan melalui graf pita detik:

- ⊕ Panjang setiap jalur = sesaran
- ⊕ Bagi graf ini terdapat 5 jalur pita detik dimana setiap pita detik mempunyai masa 5 detik
- ⊕ Halaju setiap pita detik dikira menggunakan rumus halaju
- ⊕ Tukar masa detik kepada saat terlebih dahulu



Jawapan pengiraan halaju berdasarkan graf:

Pengiraan/Calculation:

$$\begin{aligned} \text{Masa untuk 5 detik/Time for 5 ticks} \\ = 5 \times 0.02 = 0.1 \text{ s} \end{aligned}$$

Jalur 1/Strip 1:

$$\text{Halaju/Velocity} = \frac{4 \text{ cm}}{0.1 \text{ s}} = 40 \text{ cm s}^{-1}$$

Jalur 2/Strip 2:

$$\text{Halaju/Velocity} = \frac{5 \text{ cm}}{0.1 \text{ s}} = 50 \text{ cm s}^{-1}$$

Jalur 3/Strip 3:

$$\text{Halaju/Velocity} = \frac{6 \text{ cm}}{0.1 \text{ s}} = 60 \text{ cm s}^{-1}$$

Jalur 4/Strip 4:

$$\text{Halaju/Velocity} = \frac{7 \text{ cm}}{0.1 \text{ s}} = 70 \text{ cm s}^{-1}$$

Jalur 5/Strip 5:

$$\text{Halaju/Velocity} = \frac{8 \text{ cm}}{0.1 \text{ s}} = 80 \text{ cm s}^{-1}$$

Untuk mengira pecutan,

Halaju awal = halaju pita detik 1

Halaju akhir = halaju pita detik 5

Masa diambil dari selang masa antara pita detik 1 ke pita detik 5

$$= (5-1) \text{ detik} = 4 \text{ detik}$$

#HATI-HATI DI SINI. UNTUK PENGIRAAN PECUTAN DETIK PERLU TOLAK 1.

Daripada graf,

$$1 \text{ detik} = 0.1 \text{ s}$$

(masa untuk 5 detik dalam 1 jalur)

Maka,

$$\begin{aligned} \text{Pecutan} &= \frac{(80 - 40)}{4 \times 0.1 \text{ s}} \text{ ms}^{-1} \\ &= \frac{40}{0.4} \text{ ms}^{-1} \\ &= 100 \text{ cms}^{-2} \end{aligned}$$

JENIS GERAKAN LINEAR

Pita detik	Jenis gerakan
Arah gerakan	Halaju seragam
Arah gerakan	Halaju bertambah secara seragam (Pecutan seragam)
Arah gerakan	Halaju berkurang secara seragam (Nyahpecutan seragam)
Arah gerakan	Halaju tidak seragam

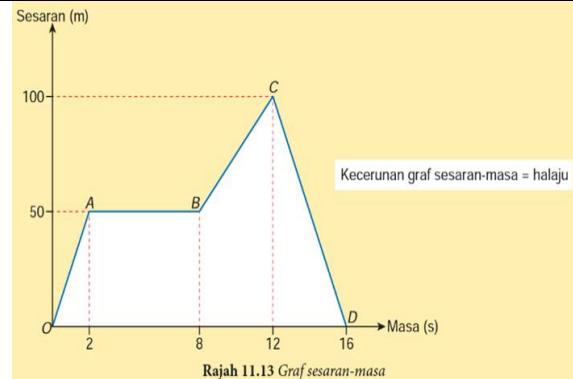
NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

11.2 GRAF GERAKAN LINEAR

- Digunakan untuk menyampaikan maklumat dan data tentang suatu gerakan

Graf sesaran-masa

Menunjukkan sesaran suatu objek yang bergerak berubah dengan masa.



Paksi – X : masa (s)

Paksi – Y : sesaran (m)

Kecerunan = halaju

Kecerunan positif dan seragam = Halaju seragam (OA) (BC)

Halaju :

$$OA = 50\text{m} / 2\text{s} = 25\text{ms}^{-1}$$

$$BC = (100-50)\text{m} / (12-8)\text{s} \\ = 50\text{m} / 4\text{s} = 12.5\text{ms}^{-1}$$

Kecerunan negatif dan seragam = Halaju seragam pada arah bertentangan (CD)

Halaju :

$$CD = (0-100)\text{m} / (16-12)\text{s} \\ = -100\text{m} / 4\text{s} = -25\text{ms}^{-1}$$

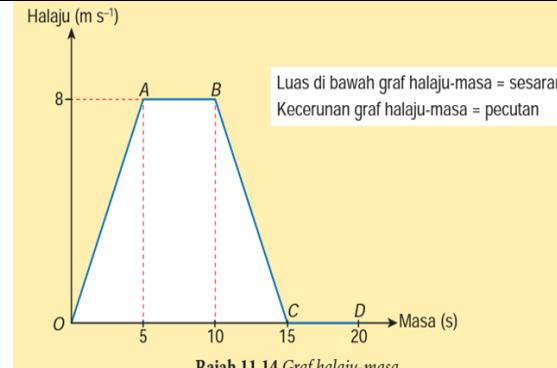
Kecerunan sifar = Halaju sifar / Pegun / Rehat (AB)

Halaju :

$$AB = (50-50)\text{m} / (8-2)\text{s} \\ = 0\text{m} / 6\text{s} = 0\text{ms}^{-1}$$

Graf halaju-masa

Membolehkan sesaran, halaju dan pecutan suatu objek yang bergerak ditentukan.



Paksi – X : masa (s)

Paksi – Y : halaju (ms^{-1})

Kecerunan = pecutan (ms^{-2})

Luas bawah graf = sesaran (m)

Kecerunan positif dan seragam = Halaju bertambah secara seragam / Pecutan seragam (OA)

Pecutan OA = $(8-0) \text{ ms}^{-1} / (5-0)\text{s}$

$$= 8 \text{ ms}^{-1} / 5\text{s}$$

$$= 1.6 \text{ ms}^{-2}$$

Sesaran OA = Luas bawah graf

$$\Delta = \frac{1}{2} \times 8 \text{ ms}^{-1} \times 5\text{s}$$

$$= 20 \text{ m}$$

Kecerunan negatif dan seragam = Halaju berkurang secara seragam pada arah bertentangan / Pecutan negatif / Nyahpecutan seragam (BC)

Pecutan BC = $(0-8) \text{ ms}^{-1} / (15-10)\text{s}$

$$= -8 \text{ ms}^{-1} / 5\text{s}$$

$$= -1.6 \text{ ms}^{-2} (\text{nyahpecutan})$$

Sesaran BC = Luas bawah graf

$$\Delta = \frac{1}{2} \times 8 \text{ ms}^{-1} \times 5\text{s}$$

$$= 20 \text{ m}$$

Kecerunan sifar = Halaju malar(sama) / Pegun / Pecutan sifar (AB) (CD)

Pecutan AB = $(8-8) \text{ ms}^{-1} / (10-5)\text{s}$

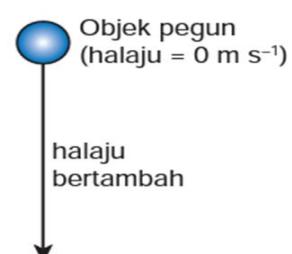
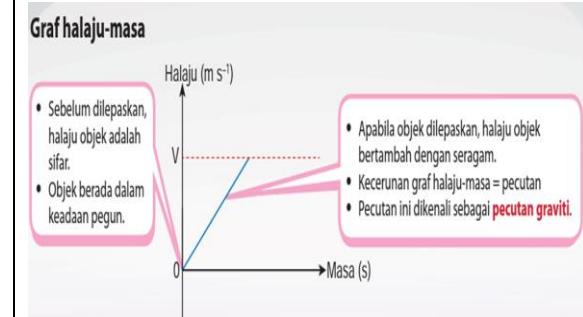
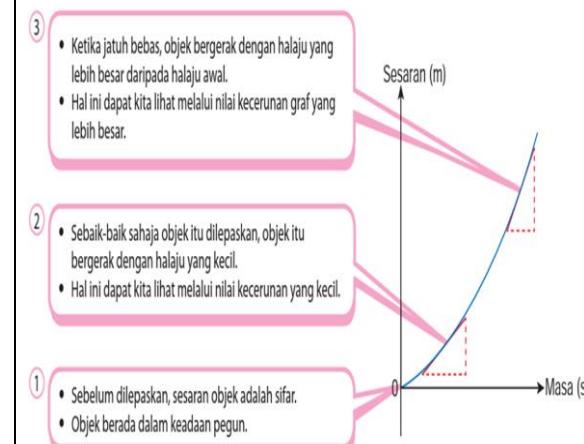
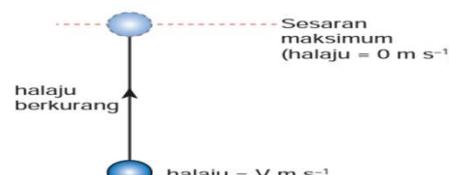
$$= 0 \text{ ms}^{-1} / 5\text{s} = 0\text{ms}^{-2}$$

Sesaran AB = Luas bawah graf

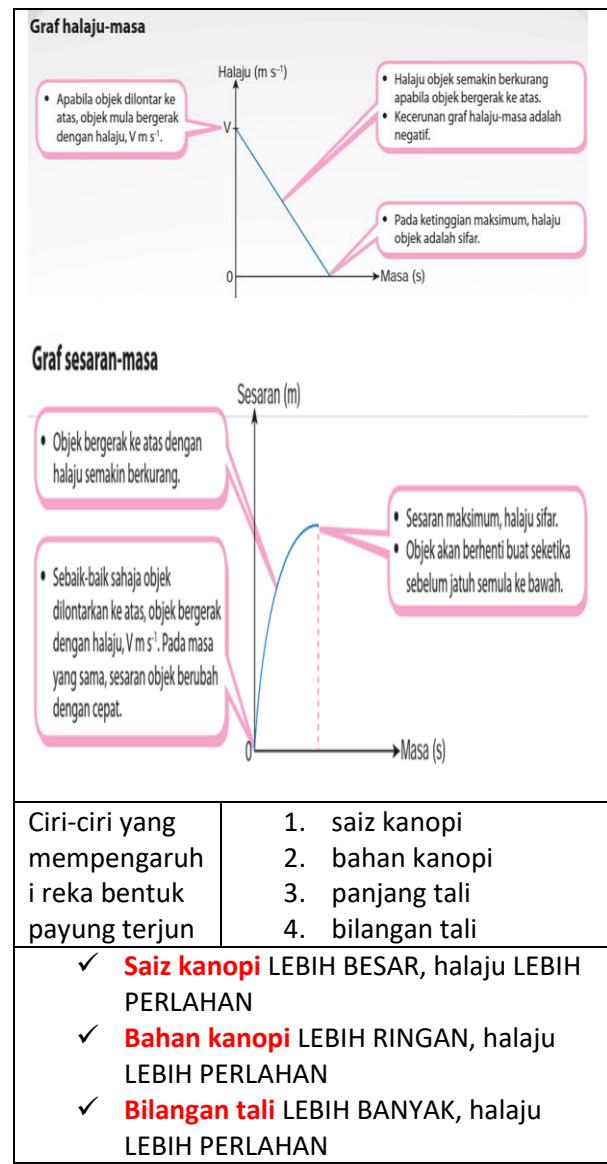
$$\square = 8 \text{ ms}^{-1} \times 5\text{s} = 40 \text{ m}$$

11.3 PECUTAN GRAVITI DAN JATUH BEBAS

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

<ul style="list-style-type: none"> Semua objek di sekeliling kita ditarik ke arah pusat graviti bumi oleh daya graviti bumi. Objek yang jatuh akibat daya gravity bumi mengalami pecutan gravity. 	
Jatuh bebas	<p>Objek jatuh di bawah tindakan daya graviti sahaja.</p> <p>Mempunyai <i>pecutan graviti yang sama tanpa mengira jisim dan bentuk</i>. Cth : bulu ayam dan batu jatuh pada masa yang sama pada ketinggian yang sama.</p> <p>Hanya berlaku dalam keadaan vakum (ruang yang tiada udara) seperti angkasa lepas.</p>
Tidak jatuh bebas	<p>Objek jatuh disebabkan daya graviti dan dipengaruhi juga faktor lain seperti rintangan udara, jisim dll.</p> <p>Mempunyai <i>pecutan graviti yang berbeza mengikut jisim dan bentuk</i>. Cth : bulu ayam dan batu. Bulu ayam jatuh lebih lambat berbanding batu apabila dijatuhkan dari ketinggian yang sama.</p>
<p align="center">Graf gerakan objek jatuh bebas</p>  <p align="center">Rajah 11.20 Objek yang dilepaskan pada ketinggian tertentu</p> <ul style="list-style-type: none"> Objek yang dilepaskan dari ketinggian tertentu mempunyai halaju sifar pada titik permulaan Halaju semakin bertambah apabila objek dilepaskan Maka, objek sedang mengalami pecutan graviti. (kecerunan positif) 	
<p align="center">Graf halaju-masa</p>  <ul style="list-style-type: none"> Sebelum dilepaskan, halaju objek adalah sifar. Objek berada dalam keadaan pegun. Apabila objek dilepaskan, halaju objek bertambah dengan seragam. Kecerunan graf halaju-masa = pecutan Pecutan ini dikenali sebagai pecutan graviti. 	
<p align="center">Graf sesaran-masa</p>  <ol style="list-style-type: none"> Sebelum dilepaskan, sesaran objek adalah sifar. Sebaik-baik sahaja objek itu dilepaskan, objek itu bergerak dengan halaju yang kecil. Ketika jatuh bebas, objek bergerak dengan halaju yang lebih besar daripada halaju awal. 	
<p align="center">Graf gerakan objek melawan daya gravity (antigravitasi)</p>  <p align="center">Rajah 11.23 Objek yang dilontarkan menegak ke atas</p> <ul style="list-style-type: none"> Objek dilontar ke atas, objek bergerak dengan halaju tertentu dari titik permulaan Halaju semakin berkurang apabila semakin tinggi Maka, objek mengalami nyahpecutan. (kecerunan negatif). pada ketinggian/sesaran maksimum, objek pegun = pecutan sifar. 	

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4



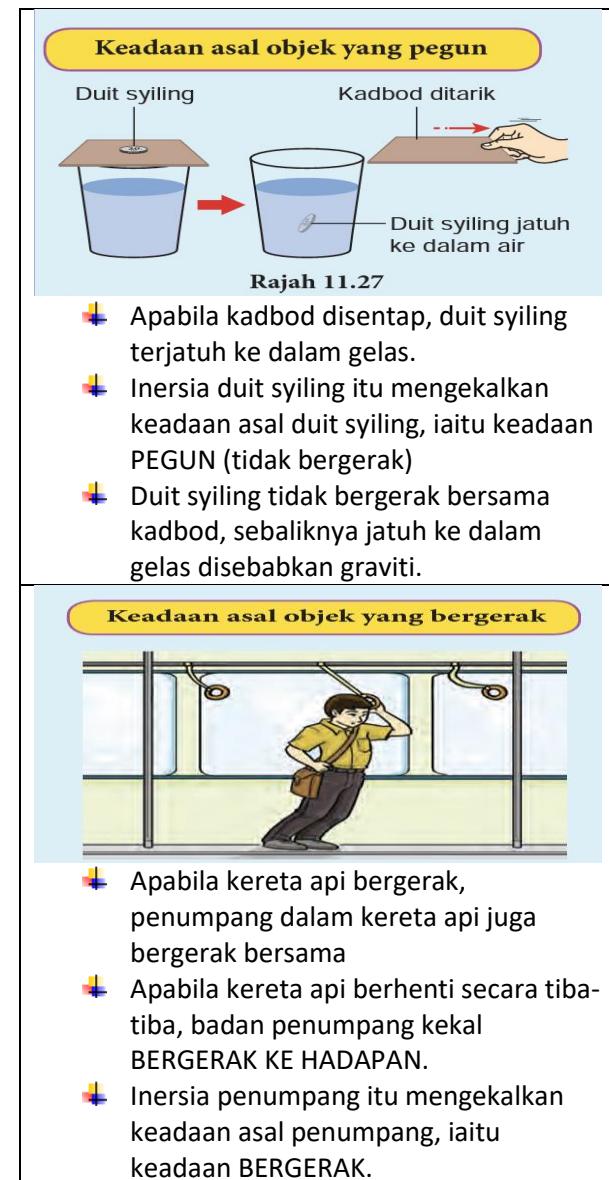
✓ **Panjang tali** LEBIH PANJANG, halaju LEBIH PERLAHAN

Justeru, utk menghasilkan payung terjun bagi pendaratan objek yang lebih selamat perlu menggunakan:

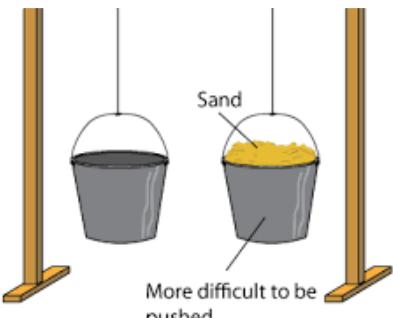
- Saiz kanopi yang lebih besar
- Bahan kanopi yang lebih ringan
- Bilangan tali yang lebih banyak
- Panjang tali yang lebih panjang

11.4 JISIM DAN INERSIA

Jisim	Kuantiti jirim yang terkandung dalam suatu objek. Unit S.1 = kilogram (kg)
Inersia	Kecenderungan objek untuk mengekalkan keadaan asal / menentang perubahan keadaan asal dalam keadaan pegun atau sedang bergerak. Tidak boleh diukur, tiada nilai, tiada unit.
Hukum Gerakan Newton	Menyatakan suatu objek akan kekal dalam keadaan asalnya jika tiada daya luar yang bertindak terhadapnya



NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

Hubungan jisim dengan inersia	<p>Inersia dipengaruhi oleh satu faktor sahaja iaitu JISIM.</p> <p>Semakin BESAR JISIM sesuatu objek, semakin BESAR INERSIA objek tersebut.</p>  <p>CTH :</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Jisim baldi kosong adalah ringan, maka inersianya kecil. Baldi kosong mudah digerakkan. ➤ Jisim baldi berisi pasir adalah lebih besar/berat, maka inersianya lebih besar. Justeru, lebih susah untuk digerakkan. <p>Aplikasi inersia dalam kehidupan:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Kapal terbang besar memerlukan landasan lebih panjang berbanding kapal terbang lebih kecil. 	<p>➤ Lori dengan muatan penuh mengambil masa lebih lama untuk berhenti apabila brek ditekan berbanding lori kosong.</p> <p>➤ Lebih ramai orang diperlukan untuk menolak sebuah kereta berbanding sebuah motorsikal.</p> <p>➤ Kipas mengambil masa untuk berhenti sepenuhnya apabila suis dimatikan.</p> <p>Kesan inersia dalam kehidupan</p>   <p>Ciri keselamatan dalam kendaraan bagi mengurangkan kesan inersia:</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ Tali pinggang keledar ➤ Beg udara ➤ Penyandar kepala
-------------------------------	--	--

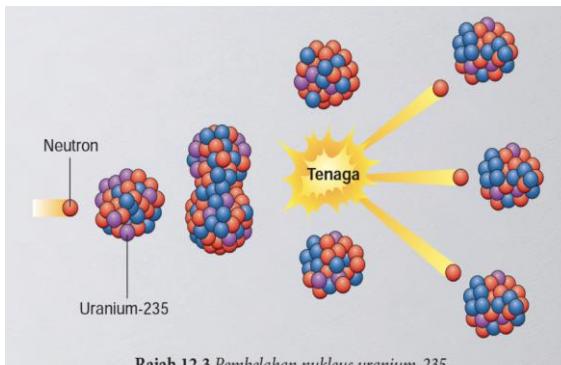
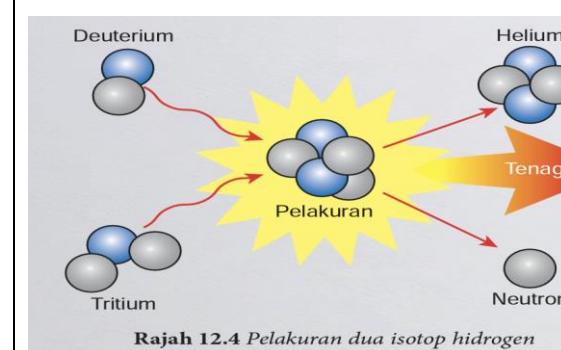
BAB 12 : TENAGA NUKLEAR

12.1 PENGGUNAAN TENAGA NUKLEAR

- Lebih 30 negara menggunakan tenaga nuklear sebagai sumber tenaga negara.
- 5 negara : Amerika Syarikat, Rusia, Perancis, Slovakia dan Jepun

Manfaat Tenaga nuklear	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Tenaga alternatif bagi menjana tenaga elektrik ➤ Tenaga dihasilkan lebih besar dan efisien ➤ Menghasilkan sinaran mengion yg digunakan dlm bidang perubatan, pertanian dan perindustrian ➤ Membebaskan gas rumah hijau yang sedikit (mesra alam)
Kesan buruk tenaga nuklear	<ul style="list-style-type: none"> ➤ Sisa radioaktif yang dihasilkan menjadikan kesihatan dan mengancam nyawa hidupan ➤ Tenaga dihasilkan sangat besar jika disalahguna boleh menyebabkan kesan buruk pd manusia

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

12.2 PENGHASILAN TENAGA NUKLEAR <ul style="list-style-type: none"> Dihasilkan melalui 2 proses : pembelahan nukleus dan pelakuran nukleus 		<ul style="list-style-type: none"> Tindak balas ini berlaku berterusan = tindak balas berantai. Proses ini berlaku di dalam REAKTOR NUKLEAR. <p>Tenaga yang terbebas :</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Tenaga nuklear ✓ Tenaga cahaya ✓ Tenaga haba <p>Sinaran yang terbebas : Sinaran radioaktif</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ Sinaran alfa ✓ Sinaran beta ✓ Sinaran gama 	<ul style="list-style-type: none"> Dua nukleus kecil dan ringan seperti deuterium dan tritium (isotop hidrogen) bercantum dan membentuk satu nukleus yang lebih besar dan berat iaitu helium yang lebih stabil. Ia hanya berlaku pada suhu yang amat tinggi. Proses ini membebaskan tenaga nuklear yang lebih banyak berbanding pembelahan nukleus. Tenaga yang terhasil : Tenaga nuklear, Tenaga haba dan Tenaga cahaya Proses ini berlaku secara berterusan di permukaan MATAHARI kerana matahari mempunyai isotop-isotop hidrogen dan suhu yang tinggi.
<p>Pembelahan nukleus</p> <p>Proses pemecahan satu nukleus radioaktif yang berat kepada dua atau lebih nukleus yang lebih ringan dan stabil.</p> <p>Proses ini membebaskan tenaga dan sinaran radioaktif.</p>  <p>Rajah 12.3 Pembelahan nukleus uranium-235</p>		<p>Pelakuran nukleus</p> <p>Proses pencantuman atau penggabungan dua nukleus radioaktif yang ringan membentuk satu nukleus yang lebih berat.</p> <p>Proses ini membebaskan tenaga dan sinaran radioaktif.</p>  <p>Rajah 12.4 Pelakuran dua isotop hidrogen</p>	<p>PENJANAAN TENAGA ELEKTRIK DARIPADA TENAGA NUKLEAR</p> <ul style="list-style-type: none"> Dilakukan di dalam stesen jana kuasa tenaga nuklear. Stesen jana kuasa nuklear mengandungi : reaktor dan penjana
<p>Reaktor</p> <p>Mengandungi bahan radioaktif iaitu Uranium-235</p> <p>Tempat berlakunya proses pembelahan nukleus dimana tenaga nuklear dihasilkan.</p>			

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

	<p>Komponen dalam reaktor nuklear:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Rod pengawal boron : mengawal tindak balas pembelahan nukleus dengan menyerap neutron berlebihan 2. Moderator grafit : memperlahangkan neutron 3. Perisai konkrit : mengelakkan kebocoran sinaran radioaktif 		<p>Penjana elektrik</p> <p>Menjanakan arus elektrik melalui proses aruhan electromagnet apabila magnet diputarkan dalam gegelung oleh tenaga yang dihasilkan oleh turbin.</p> <p>Tenaga elektrik dihasilkan dan dihantar kepada pencawang elektrik untuk diagihkan kepada pengguna.</p>			
Penjana stim	<p>Menghasilkan wap udara/ stim yang panas.</p> <p>Stim berfungsi utk memutarkan turbin yang mengerakkan penjana.</p> <p>Tenaga nuklear yang dihasilkan membebaskan tenaga haba yang digunakan utk memanaskan air dalam penjana.</p>	<p>Perubahan tenaga yang berlaku</p> <pre> graph TD A[tenaga nuklear] --> B[tenaga haba] B --> C[tenaga kinetik] C --> D[tenaga elektrik] </pre>	<p>Penggunaan tenaga nuklear bagi negara yang menggunakan nya</p> <p>Sebab penggunaan :</p> <ul style="list-style-type: none"> ✚ Kurang sumber tenaga lain ✚ Keluasan negara yang besar serta kepadatan penduduk yang tinggi ✚ Sumber pendapatan negara ✚ Teknologi yang canggih 	<p>12.3 IMPAK PENGGUNAAN TENAGA NUKLEAR</p> <table border="1"> <tr> <td>Senjata Nuklear</td> <td> Tenaga nuklear digunakan utk menghasilkan bom atom (pembelahan nukleus PLUTONIUM) dan digunakan semasa Perang dunia kedua. Hiroshima, 6 Ogos 1945 Nagasaki, 9 Ogos 1945 Kesan letupan tenaga nuklear oleh bom atom menyebabkan: <ul style="list-style-type: none"> ✚ 70,000 orang awam terkorban serta merta ✚ Struktur besi di seluruh bandar cair disebabkan suhu yg amat panas ✚ Mengganggu keadaan atomesfera ✚ Sinaran radioaktif yang terbebas menyebabkan mutasi dan tanah menjadi tidak subur sehingga kini. <p><i>Perjanjian Pengawalan Senjata Nuklear – semua negara terikat dimana perjanjian ini mengawal dan tidak membenarkan mana-mana negara menggunakan senjata nuklear dengan sewenangnya.</i></p> </td> </tr> </table>	Senjata Nuklear	Tenaga nuklear digunakan utk menghasilkan bom atom (pembelahan nukleus PLUTONIUM) dan digunakan semasa Perang dunia kedua. Hiroshima, 6 Ogos 1945 Nagasaki, 9 Ogos 1945 Kesan letupan tenaga nuklear oleh bom atom menyebabkan: <ul style="list-style-type: none"> ✚ 70,000 orang awam terkorban serta merta ✚ Struktur besi di seluruh bandar cair disebabkan suhu yg amat panas ✚ Mengganggu keadaan atomesfera ✚ Sinaran radioaktif yang terbebas menyebabkan mutasi dan tanah menjadi tidak subur sehingga kini. <p><i>Perjanjian Pengawalan Senjata Nuklear – semua negara terikat dimana perjanjian ini mengawal dan tidak membenarkan mana-mana negara menggunakan senjata nuklear dengan sewenangnya.</i></p>
Senjata Nuklear	Tenaga nuklear digunakan utk menghasilkan bom atom (pembelahan nukleus PLUTONIUM) dan digunakan semasa Perang dunia kedua. Hiroshima, 6 Ogos 1945 Nagasaki, 9 Ogos 1945 Kesan letupan tenaga nuklear oleh bom atom menyebabkan: <ul style="list-style-type: none"> ✚ 70,000 orang awam terkorban serta merta ✚ Struktur besi di seluruh bandar cair disebabkan suhu yg amat panas ✚ Mengganggu keadaan atomesfera ✚ Sinaran radioaktif yang terbebas menyebabkan mutasi dan tanah menjadi tidak subur sehingga kini. <p><i>Perjanjian Pengawalan Senjata Nuklear – semua negara terikat dimana perjanjian ini mengawal dan tidak membenarkan mana-mana negara menggunakan senjata nuklear dengan sewenangnya.</i></p>					
Turbin	<p>Aliran stim memutarkan turbin, dan menghasilkan tenaga kinetik yang digunakan bagi memutarkan magnet dalam penjana.</p>					

NOTA RINGKAS KSSM TINGKATAN 4

Ujian nuklear	<p>Dilakukan sama ada di atmosfera terbuka, di darat atau di bawah laut.</p> <p>Memberikan kesan buruk kepada hidupan dan persekitaran.</p> <p>Kesan buruk ujian nuklear:</p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ Bawah tanah : menyebabkan radiasi tanah dan sumber air ▪ Bawah laut : menyebabkan kemasuhan hidupan dan pencemaran laut yg teruk ▪ Di darat : kesan penyebaran radiasi kepada manusia dan hidupan boleh menyebabkan kesan somatik dan kesan genetik (mutasi) <p>Kesan penyebaran radiasi :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Kesan somatik : keletihan, loya, katarak, leukemia, keguguran rambut • Kesan genetik : kecacatan pada bayu, mutasi sel dan kanser.
---------------	---

12.4 TENAGA NUKLEAR DI MALAYSIA	
Wajaran pembinaan stesen jana kuasa nuklear di Malaysia:	
<i>Setuju</i>	<p>Menampung permintaan pengguna terhadap tenaga elektrik yang semakin meningkat.</p> <p>Sumber bahan api fosil (petroleum, gas asli, arang batu) yang akan kehabisan.</p> <p>Kurang menghasilkan karbon. Kesan pencemaran lebih rendah berbanding bahan api fosil.</p> <p>Kadar tenaga yang dihasilkan adalah jauh lebih besar daripada bahan api fosil.</p>
<i>Tidak setuju</i>	<p>Menghasilkan sisa radioaktif yang berbahaya kepada manusia dan alam sekitar jika tidak dikendalikan dengan cermat.</p> <p>Kos pembinaan yang sangat mahal.</p> <p>Memerlukan kawasan yang sangat strategik bagi membangunkan stesen janakuasa bagi memudahkan proses penyejukan berlaku dalam reaktor.</p>

SEMOGA NOTA RINGKAS INI
DAPAT MEMBANTU ANDA
MENGULANG KAJI PELAJARAN
DENGAN LEBIH BAIK DAN
MEMBANTU ANDA
MEMPEROLEHI KEPUTUSAN
YANG CEMERLANG DALAM SPM.

SALAM SAYANG DARI SAYA
CIKGU SUHAINA, SMK SENAI.

TERUSKAN USAHA! KEJAYAAN
TIDAK DATANG BERGOLEK.
ANDA YANG MENENTUKANNYA.
SEMOGA BERJAYA =)

TARGET A+ SPM
ANDA BOLEH!!!