

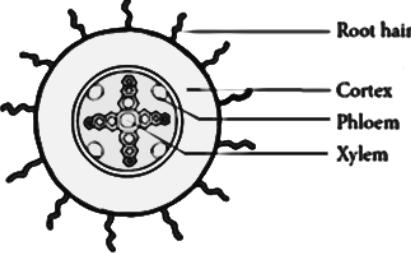
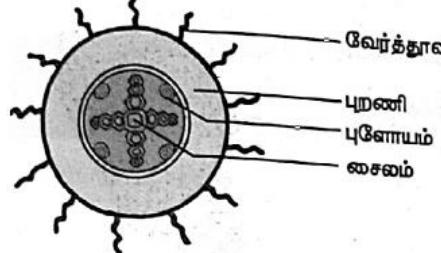
10TH STANDARD SCIENCE FIRST REVISION TEST - ANSWER KEY 2022

10ஆம் வகுப்பு அறிவியல் முதல் திருப்புதல் தேர்வுக்கான - விடைக்குறிப்பு 2022

PART - I	பகுதி - I
1. d) Both (a) and (c) 2. c) Both direction and magnitude 3. a) A 4. b) infinity 5. c) in front of the retina 6. c) $1/12^{\text{th}}$ of the mass of a C-12 atom 7. a) 12 8. a) mass number 9. b) 4 10. b) stem 11. b) Ethyl alcohol 12. a) Radial bundles	1. ஏ) (அ) மற்றும் (இ) 2. இ) எண் மதிப்பும் திசையும் கொண்டது 3. அ) A 4. ஆ) ஈலிலாத் தொலைவு 5. இ) விழித்திரைக்கு முன்பாக 6. இ) ஒரு C-12-ன் அணுநிறையில் $1/12$ பங்கின் நிறை 7. அ) 12 8. அ) நிறை எண் 9. ஆ) 4 10. ஆ) தண்டு 11. ஆ) எத்தில் ஆல்கஹால் 12. அ) ஆர்ப்போக்கு அமைந்தவை
PART - II	பகுதி - II
13. Newton's First law : Every body continues to be in its state of rest or the state of uniform motion along a straight line unless some external force acts upon it. 14. Types of Forces: (i) Like parallel force (ii) Unlike parallel force 15. Refractive Index: The ratio of speed of light in vacuum to the speed of light in a medium is refractive index.	13. நியுட்டன் முதல் இயக்க வீத் : ஒவ்வொரு பொருளும் புறவிசை ஏதும் செயல்படாத வரையில், தமது ஓய்வு நிலையிலோ அல்லது சீராக இயங்கி கொண்டிருக்கும் நேர்க்கோட்டு நிலையிலோ தொடர்ந்து இருக்கும். 14. செயல்படும் திசை சார்ந்து விசையின் வகைகள்: (i) ஒத்த இணைவிசைகள் (ii) மாறுபட்ட இணைவிசைகள் 15. ஒளிவிலகல் எண் : காற்றில் அல்லது வெற்றிடத்தில் ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும்(C) மற்றோர் ஊடகத்தில் ஒளியின் திசைவேகத்திற்கும்(V) இடையே உள்ள தகவு ஒளிவிலகல் எண்(μ) என்றும் வரையறுக்கப்படுகிறது.
16.	
17. a) $3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$ b) Iris 18. Causes of 'Myopia' : * It occurs due to the lengthening of eye ball. * The focal length of eye lens is reduced or the distance between eye lens and retina increases. * The image of distant objects are formed before retina.	17. அ) $3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$ ஆ) ஜிரிஸ் 18. கிட்டப்பார்வை குறைப்பாட்டிற்கான காரணங்கள் * விழிக்கோளம் சிறிது நீண்டு விடுவதால் ஏற்படுகிறது. * விழிலெங்சின் குவிய தூரம் குறைவதாலும், விழிலெங்சிற்கும் விழித்திரைக்கும் இடையே உள்ள தொலைவு அதிகரிப்பதாலும் இக்குறைபாடு ஏற்படுகிறது. * தொலைவில் உள்ள பொருள்களின் பிம்பங்கள் விழித்திரைக்கு முன்பாக உருவாக்கப்படுகின்றன.

10TH STANDARD SCIENCE FIRST REVISION TEST - ANSWER KEY 2022

10ஆம் வகுப்பு அறிவியல் முதல் திருப்புதல் தேர்வுக்கான - விடைக்குறிப்பு 2022

<p>19. a) False (Noble gases are monoatomic.) b) True</p> <p>20. Avogadro's law : The Avogadro's law states that "equal volumes of all gases under similar condition of temperature and pressure contain equal number of molecules".</p>	<p>19. அ) தவறு(மந்த வாயுக்கள் அனைத்தும் ஓரணு மூலக்கூறுகள் ஆகும்.) ஆ) சரி</p> <p>20. அவகாட்ரோ விதி : மாறு வெப்ப மற்றும் அமுத்த நிலையில் சம பருமனுள்ள வாயுக்கள் அனைத்தும் சமஅளவு எண்ணிக்கையிலான மூலக்கூறுகளைக் கொண்டிருக்கும்.</p>
<p>21.</p> $6\text{CO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\text{Chlorophyll / பச்சையம்}]{\text{Light / சூரிய ஒளி}} \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + 6\text{O}_2 \uparrow$ <p style="text-align: center;"><i>Glucose</i> <i>Oxygen</i> குளுக்கோஸ் ஆக்ஸிஜன்</p>	
<p>22.</p>  <p>Root hair Cortex Phloem Xylem</p>	 <p>வேங்க்காலி புமணி புளையம் கைலம்</p>

PART - III	பகுதி - III
<p>23. Types of forces : [TB-Pg.no: 3] Based on the direction in which the forces act, they can be classified into two types as: (a) Like parallel forces and (b) Unlike parallel forces. a) Like parallel forces: Two or more forces of equal or unequal magnitude acting along the same direction, parallel to each other are called like parallel forces. b) Unlike parallel forces: If two or more equal forces or unequal forces act along opposite directions parallel to each other, then they are called unlike parallel forces.</p> <p>24. a) Match :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Stable equilibrium of a body 2) Law of force 3) Flying nature of bird 4) Passengers leaning sideways <p>b) Properties of light:</p> <ul style="list-style-type: none"> * Light is a form of energy. * Light always travels along a straight line. * Light does not need any medium for its propagation. It can even travel through vacuum. * The speed of light in air (or) vacuum is $c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$ 	<p>23. விசையின் வகைகள் : [TB-Pg.no: 3, 4] விசைகளை, அவை செயல்படும் திசை சார்ந்து கீழ்க்கண்டவாறு வகைப்படுத்தலாம்.</p> <p>அ) ஒத்த இணைவிசைகள் : இரண்டு அல்லது இரண்டிற்கு மேற்பட்ட சமமான அல்லது சமமற்ற விசைகள், ஒரே திசையில் ஒரு பொருள் மீது இணையாகச் செயல்பட்டால் அவை ஒத்த இணைவிசைகள் என்றழைக்கப்படுகின்றன.</p> <p>ஆ) மாறுபட்ட இணைவிசைகள் : இரண்டு அல்லது இரண்டிற்கு மேற்பட்ட சமமான அல்லது சமமற்ற விசைகள், எதிர் எதிர் திசையில் ஒரு பொருள் மீது இணையாகச் செயல்பட்டால் அவை மாறுபட்ட இணைவிசைகள் என்றழைக்கப்படுகின்றன.</p> <p>24. a) பொருத்துக.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) பொருட்களின் சமநிலை 2) விசைகளின் விதி 3) பறவை பறத்தலில் பயன்படுகிறது 4) பயணியர், ஒரு பக்கமாக சாயக் காரணம் <p>ஆ) ஒளியின் பண்புகள் :</p> <ul style="list-style-type: none"> * ஒளி என்பது ஒரு வகை ஆற்றல். * ஒளி எப்போதும் நேர்க்கோட்டில் செல்கிறது. * ஒளி பரவுவதற்கு ஊடகம் தேவையில்லை. வெற்றிடத்தின் வழியாகக் கூட ஒளிக்கத்திற் செல்லும். * காற்றில் அல்லது வெற்றிடத்தில் ஒளியின் திசைவேகம் $c = 3 \times 10^8 \text{ m/s}^{-1}$

10TH STANDARD SCIENCE FIRST REVISION TEST - ANSWER KEY 2022

10ஆம் வகுப்பு அறிவியல் முதல் திருப்புதல் தேர்வுக்கான - விடைக்குறிப்பு 2022

25. a) i) unbalanced force
ii) Newton (N)

b) **Snell's Law :**

The ratio of the sine of the angle of incidence and sine of the angle of refraction is equal to the ratio of refractive indices of the two media.

$$\frac{\sin i}{\sin r} = \frac{\mu_2}{\mu_1}$$

26. Given : $x = 4$ m, $y = 20$ m

Solution :

Focal length of the required lens is

$$f = \frac{xy}{x-y} = \frac{4 \times 20}{4-20} = \frac{80}{-16}$$

$$f = -5 \text{ m}$$

Power of required lens,

$$P = \frac{1}{f}$$

$$P = \frac{1}{-5} = -0.2 \text{ D}$$

∴ the person, he must wear concave lens of focal length 5m & power 0.2 D.

27. **Uses of convex lenses :**

- * Convex lenses are used as camera lenses.
- * They are used as magnifying lenses.
- * They are used in making microscope, telescope and slide projectors.
- * They are used to correct the defect of vision called 'Hypermetropia'.

28. **Molecular mass of $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$:**

Atomic mass of Ca = 40

Atomic mass of P = 30

Atomic mass of O = 16

Gram Molecular Mass of $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

$$= (40 \times 3) + [30 + (16 \times 4)] \times 2$$

$$= 120 + (94 \times 2) = 120 + 188 = 308 \text{ g}$$

25. அ) i) சமன்செய்யப்படாத விசை
ii) நியூட்டன் (N)

ஆ) ஸ்நெல் விதி : ஒளிக்கத்திற்குச்

ஊடகத்திலிருந்து, மற்றோர் ஊடகத்திற்குச் செல்லும்போது, படுகோணத்தின் சைன் மதிப்பிற்கும், விலகு கோணத்தின் சைன் மதிப்பிற்கும் இடையே உள்ள தகவானது அவ்விரு ஊடகங்களின் ஒளிவிலகல் எண்களின் தகவிற்கு சமம்.

$$\frac{\sin i}{\sin r} = \frac{\mu_2}{\mu_1}$$

26. **தூரவுகள் :** $x = 4$ மீ மற்றும் $y = 20$ மீ
தீவு : பார்வைக் குறைபாட்டைச் சரிசெய்ய பயன்படுத்தப்பட வேண்டிய லென்சின் குவியத்தொலைவு, $f = \frac{xy}{x-y} = \frac{4 \times 20}{4-20} = \frac{80}{-16} = -5$ மீ
பார்வைக் குறைபாட்டைச் சரிசெய்ய பயன்படுத்தப்பட வேண்டிய லென்சின் திறன் $P = \frac{1}{f} = \frac{1}{-5} = -0.2 \text{ D}$

∴ கிட்டப்பார்வை குறைபாடு உடைய ஒரு மனிதனால் பயன்படுத்தக்கூடிய லென்சின் குவியத்தொலைவு 5 மீ மற்றும் லென்சின் திறன் 0.2 D.

27. **குவிலென்சின் பயன்பாடுகள் :**

- * குவிலென்சு ஒளிப்படக் கருவியில் பயன்படுகின்றன.
- * இவை உருப்பெருக்கும் கண்ணாடிகளாகப் பயன்படுகின்றன.
- * இவை நுண்ணோக்கிகள், தொலை நோக்கிகள், மற்றும் நழுவப்பட வீழ்த்திகள் போன்றவற்றின் உருவாக்கத்தில் பயன்படுகின்றன.
- * இவை தூரப்பார்வை என்ற பார்வைக் குறைபாட்டைச் சரிசெய்யப் பயன்படுகின்றன.

28. **$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ -ன் மூலக்கூறு நிறை :**

Ca-ன் அனு நிறை = 40

P-ன் அனு நிறை = 31

O-ன் அனு நிறை = 16

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ன் மூலக்கூறு நிறை,

$$= (40 \times 3) + [30 + (16 \times 4)] \times 2$$

$$= 120 + (94 \times 2) = 120 + 188 = 308 \text{ கி}$$

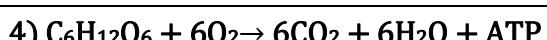
29.

Aerobic respiration

1) Aerobic respiration takes place in the presence of oxygen.

2) It occurs in most plants and animals

3) Carbohydrate is completely oxidized into carbon dioxide, water and energy

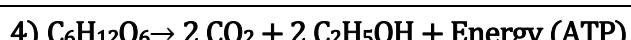


Anaerobic respiration

1) Anaerobic respiration takes place in the absence of oxygen.

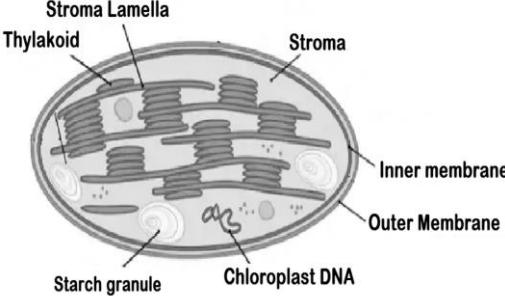
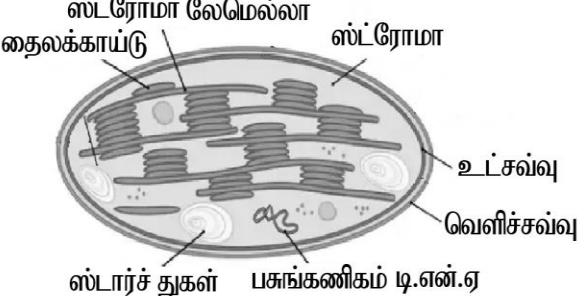
2) It occurs in some bacteria.

3) Glucose is converted into ethanol (in plants) or lactate (in some bacteria)



10TH STANDARD SCIENCE FIRST REVISION TEST - ANSWER KEY 2022

10ஆம் வகுப்பு அறிவியல் முதல் திருப்புதல் தேர்வுக்கான - விடைக்குறிப்பு 2022

	காற்று சுவாசம்	காற்றில்லா சுவாசம்																								
	<p>1) ஆக்ஸிஜன் முன்னிலையில் காற்று சுவாசம் நடைபெறுகிறது.</p> <p>2) இது பெரும்பாலான தாவரங்கள் மற்றும் விலங்குகளில் காணப்படுகிறது.</p> <p>3) கார்போஹைட்ரேட் உதவியால் முழுவதும் ஆக்ஸிகரணமடைந்து கார்பன் டை ஆக்ஸைடு, நீர் மற்றும் ஆற்றலாக மாற்றப்படுகிறது.</p> <p>4) $C_6H_{12}O_6 + 6O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O + ATP$</p>	<p>1) ஆக்ஸிஜன் இல்லாத நிலையில் காற்றில்லா சுவாசம் நடைபெறுகிறது.</p> <p>2) இது சில பாக்ஷியாக்களில் காணப்படுகிறது.</p> <p>3) இதில் குழக்கோஸானது எத்தனாலாகவும் (ஸ்டினால் மதுபான நொதித்தல்) அல்லது லேக்டிக் அமிலமாகவும் (பாக்ஷியங்களால் பால் புளித்தல்) மாற்றப்படுகிறது.</p> <p>4) $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2 CO_2 + 2 C_2H_5OH + \text{ஆற்றல் (ATP)}$</p>																								
30. a)	<p>i) Flase. (<i>Palisade parenchyma cells occur below upper epidermis in dicot leaf.</i>)</p> <p>ii) True</p> <p>b) ATP - Adenosine Triphosphate ADP - Adenosine Diphosphate</p>	<p>30. அ)</p> <p>i) தவறு. இருவித்திலை தாவர இலையில் மேற்பற்ற தோலுக்குக் கீழே பாலிசேட் பாரன்கைமா உள்ளது.</p> <p>ii) சரி</p> <p>ஆ) ATP - ஆடினோசைன் ட்ரை பாஸ்போட் ADP - ஆடினோசைன் டை பாஸ்போட்</p>																								
31.		<p>31.</p> 																								
32.	<table border="1"> <thead> <tr> <th>Molecule</th> <th>Di atomic</th> <th>Tri atomic</th> <th>Poly atomic</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>Homo</td> <td>Fluorine (F₂)</td> <td>-</td> <td>Phosphorous (P₄) Sulphur (S₈)</td> </tr> <tr> <td>Hetero</td> <td>Hydrogen iodide (HI) Carbon monoxide (CO)</td> <td>Carbon dioxide (CO₂)</td> <td>Ammonia (NH₃) Methane (CH₄)</td> </tr> </tbody> </table> <table border="1"> <thead> <tr> <th>மூலக்கூறுகள்</th> <th>சுருளு</th> <th>முவனு</th> <th>பலவனு</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>இத்த அணுக்கள்</td> <td>ஃப்ளாரின் (F₂)</td> <td>-</td> <td>பாஸ்பரஸ் (P₄) சல்பர் (S₈)</td> </tr> <tr> <td>வேற்று அணுக்கள்</td> <td>ஐஹைட்ரஜன் அயோடைடு (HI) கார்பன் மோனாக்சைடு (CO)</td> <td>கார்பன் டைஆக்சைடு (CO₂)</td> <td>அம்மோனியா (NH₃) மீத்தேன் (CH₄)</td> </tr> </tbody> </table>	Molecule	Di atomic	Tri atomic	Poly atomic	Homo	Fluorine (F ₂)	-	Phosphorous (P ₄) Sulphur (S ₈)	Hetero	Hydrogen iodide (HI) Carbon monoxide (CO)	Carbon dioxide (CO ₂)	Ammonia (NH ₃) Methane (CH ₄)	மூலக்கூறுகள்	சுருளு	முவனு	பலவனு	இத்த அணுக்கள்	ஃப்ளாரின் (F ₂)	-	பாஸ்பரஸ் (P ₄) சல்பர் (S ₈)	வேற்று அணுக்கள்	ஐஹைட்ரஜன் அயோடைடு (HI) கார்பன் மோனாக்சைடு (CO)	கார்பன் டைஆக்சைடு (CO ₂)	அம்மோனியா (NH ₃) மீத்தேன் (CH ₄)	
Molecule	Di atomic	Tri atomic	Poly atomic																							
Homo	Fluorine (F ₂)	-	Phosphorous (P ₄) Sulphur (S ₈)																							
Hetero	Hydrogen iodide (HI) Carbon monoxide (CO)	Carbon dioxide (CO ₂)	Ammonia (NH ₃) Methane (CH ₄)																							
மூலக்கூறுகள்	சுருளு	முவனு	பலவனு																							
இத்த அணுக்கள்	ஃப்ளாரின் (F ₂)	-	பாஸ்பரஸ் (P ₄) சல்பர் (S ₈)																							
வேற்று அணுக்கள்	ஐஹைட்ரஜன் அயோடைடு (HI) கார்பன் மோனாக்சைடு (CO)	கார்பன் டைஆக்சைடு (CO ₂)	அம்மோனியா (NH ₃) மீத்தேன் (CH ₄)																							

PART – IV	பகுதி - IV
33. a) Unit-1(VIII-1) (OR) b) Unit-2(VII-2)	33. அ) அலகு-1 (VIII-1) (அல்லது) ஆ) அலகு-2 (VII-2)

10TH STANDARD SCIENCE FIRST REVISION TEST - ANSWER KEY 2022

10ஆம் வகுப்பு அறிவியல் முதல் திருப்புதல் தேர்வுக்கான - விடைக்குறிப்பு 2022

34. a) i) Unit-7 (TB Pg.no: EM-96, TM-96)

Atom	Molecule
1. An atom is the smallest particle of an element.	1. A molecule is the smallest particle of an element or compound.
2. Atom does not exist in free state except in noble gas.	2. Molecule exists in free state.
3. Except some of noble gas, other atoms are highly reactive.	3. Molecules are less reactive.
4. Atom does not have a chemical bond.	4. Atoms in a molecule are held by chemical bonds.
அனுக்கள்	மூலக்கூறுகள்
1. ஒரு தனிமத்தின் மிகச்சிறிய பகுதி அனு ஆகும்.	1. தனிமம் அல்லது சேர்மத்தின் மிகச்சிறிய பகுதி மூலக்கூறு ஆகும்.
2. மந்த வாயுக்களைத் தவிர ஏனைய அனுக்கள் தனித்த நிலையில் இருப்பதில்லை.	2. மூலக்கூறுகள் தனித்த நிலையில் இருக்கும்.
3. மந்த வாயுக்களை தவிர ஏனைய அனுக்கள் வினைதிறன் மிக்கவை.	3. மூலக்கூறுகள் வினைதிறன் குறைந்தவை.
4. அனுக்களில் வேதிப் பிணைப்புகள் இல்லை.	4. மூலக்கூறுகளில் வேதிப் பிணைப்புகள் உள்ளன.

ii) Atomicity of the given molecule.

- a) HCl-Diatomic Molecule / அ) HCl - சுருணு மூலக்கூறு
- b) H₂SO₄- Hetero Polyatomic Molecule / ஆ) H₂SO₄- வேற்று பலஅனு மூலக்கூறு
- c) C₆H₁₂O₆ – Hetero Polyatomic Molecule / இ) C₆H₁₂O₆ - வேற்று பலஅனு மூலக்கூறு

b) i) Unit-7 (VI-1)

ii) *Applications of Avogadro's law :* [Unit-7 (TB Pg.no: EM-99, TM- 98)]

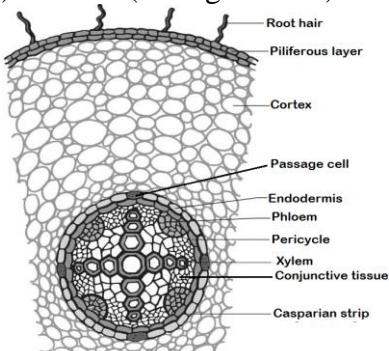
- i) It explains Gay-Lussac's law.
- ii) It helps in the determination of atomicity of gases.
- iii) Molecular formula of gases can be derived using Avogadro's law
- iv) It determines the relation between molecular mass and vapour density.
- v) It helps to determine gram molar volume of all gases. *i.e.* 22.4 litre at S.T.P.

அவகாட்ரோ வழியின் பயன்பாடுகள் :

- i) இது கே-லூசாக் விதியினை விவரிக்கிறது.
- ii) இது வாயுக்களின் அனுக்கட்டு எண்ணைக் கணக்கிட உதவுகிறது.
- iii) அவகாட்ரோ விதியினைப் பயன்படுத்தி வாயுக்களின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டை கணக்கிடலாம்.
- iv) இது மூலக்கூறு நிறைக்கும், ஆவி அடர்த்திக்கும் உள்ள தொடர்பை வருவிக்க உதவுகிறது.
- v) இது அனைத்து வாயுக்களின் கிராம் மோலார் பருமனை (22.4 லிட்டர் திட்ட வெப்ப அழுத்த நிலையில்) கணக்கிடுவதில் பயன்படுகிறது.

35. a) Unit-12 (VII-3)

b) Unit-12 (TB Pg.no:176)



35. அ) அலகு-12 (VII-3)

ஆ) அலகு-12 (புத்தக பக்க எண்: 173)

