

AFMC Admission Test : 2017-18

পরীক্ষার্থীদের প্রতি নির্দেশনাবলী:-

- AFMC Admission Test পরীক্ষায় মোট প্রশ্ন=100 টি, মোট মার্ক=100 এবং মোট সময়=60 মিনিট।
- MCQ অংশে মোট প্রশ্ন 100 টি। প্রতিটি প্রশ্নের মার্ক=1। করে মোট মার্কস=100। প্রতিটি MCQ এর জন্য একটি করে সঠিক উত্তর রয়েছে। তাই, প্রতিটি MCQ এর সঠিক উত্তরের অপশন সিলেক্ট করতে হবে এবং কোন প্রশ্ন না পারলে "Skip" অপশন সিলেক্ট করবে।
- প্রতিটি ভুল উত্তরের জন্য 0.25 নম্বর কাটা হবে।
- MCQ এর সব অপশন সিলেক্ট করে Submit অপশনে ক্লিক করলে তোমার উত্তরপত্র জমা হবে। সাথে সাথে তোমার প্রাপ্ত ক্ষেত্র দেখতে পারবে।
- ক্যালকুলেটর ব্যবহার করা যাবে না।

1. একটি ধারকের গায়ে লেখা $0.09\mu F$ - $220V$ । তবে কত বিভব পার্থক্যে ধারকটি নষ্ট হয়ে যাবে? (1 point)

- 160V
 220V
 Skip
 222V
 ধারক নষ্ট হবে না(বিভব পার্থক্য যাই হোক না কেনো)

Explanation:

অনুসন্ধানমূলক কাজ : একটি ধারকের গায়ে $0.09 \mu F$ - $220 V$ লেখা আছে। এ কথার অর্থ কী ?

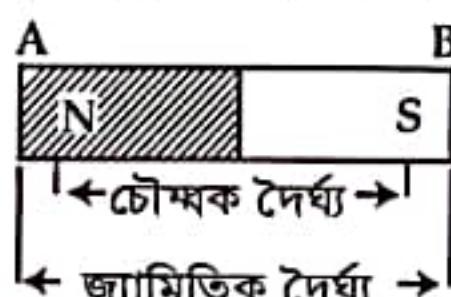
লেখাটি থেকে বোঝা যায় যে ওই ধারকের ধারকত্ব $0.09 \mu F$ এবং এটি সর্বোচ্চ $220V$ বিভব পার্থক্যে ব্যবহার করা যেতে পারে। $220V$ -এর বেশি বিভব পার্থক্যে ধারকটি নষ্ট হয়ে যেতে পারে।

2. চৌম্বক দৈর্ঘ্য ও জ্যামিতিক দৈর্ঘ্যের মধ্যে সম্পর্ক হলো- (1 point)

- $0.85/\text{চৌম্বক দৈর্ঘ্য} = \text{জ্যামিতিক দৈর্ঘ্য}$
 $\text{চৌম্বক দৈর্ঘ্য}/0.85 = \text{জ্যামিতিক দৈর্ঘ্য}$
 $\text{চৌম্বক দৈর্ঘ্য} \times 0.85 = \text{জ্যামিতিক দৈর্ঘ্য}$
 $\text{জ্যামিতিক দৈর্ঘ্য} - 0.85 = \text{চৌম্বক দৈর্ঘ্য}$
 Skip

Explanation:

(৬) চৌম্বক দৈর্ঘ্য : চৌম্বক অক্ষ বরাবর কোনো একটি চুম্বকের দুই মেরুর মধ্যবর্তী দূরত্বকে তার চৌম্বক দৈর্ঘ্য বলে। চৌম্বক দৈর্ঘ্য একটি দিক রাশি। এর দিক চুম্বকের অক্ষ বরাবর দক্ষিণ হতে উত্তর মেরুর দিকে।



(৭) জ্যামিতিক দৈর্ঘ্য : কোনো একটি চুম্বকের দুই প্রান্তের মধ্যবর্তী দূরত্বকে জ্যামিতিক দৈর্ঘ্য বলে। AB এর মধ্যবর্তী দূরত্ব জ্যামিতিক দৈর্ঘ্য এবং N ও S পোলের মধ্যবর্তী দূরত্ব চৌম্বক দৈর্ঘ্য।

চৌম্বক দৈর্ঘ্য ও জ্যামিতিক দৈর্ঘ্যের মধ্যে সম্পর্ক হলো—

$$\frac{\text{চৌম্বক দৈর্ঘ্য}}{\text{জ্যামিতিক দৈর্ঘ্য}} = 0.85$$

3. একটি সরল দোলকের পর্যায়কাল $2s$ এর কম্পাক্ষ কত? (1 point)

- 2 Hz
 1 Hz
 0.5 Hz

- 4 Hz
 Skip

Explanation:

সমাধান:

সরল দোলকের কম্পাক্ষ নির্ণয়:

আমরা জানি, কম্পাক্ষ, $f = \frac{1}{T}$ $= \frac{1}{2} \text{ sec}^{-1}$ $= 0.5 \text{ sec}^{-1}$ $= 0.5 \text{ Hz}$ উত্তর: কম্পাক্ষ, $f = 0.5 \text{ Hz}$	প্রশ্নমতে, পর্যায়কাল, $T = 2 \text{ s}$ কম্পাক্ষ, $f = ?$
--	--

[Ref: ড. শাহজাহান তপন (বর্ধিত তৃতীয় সংস্করণ-২০১৮), অনু: ৮.৬, পৃষ্ঠা: ৪৪২]

4. কোনো স্থানে দুটি সরল দোলকের দোলনকালের অনুপাত $4 : 5$ হলে এদের কার্যকরী দৈর্ঘ্যের অনুপাত কত? (1 point)

- 25 : 16
 16 : 25
 5 : 4
 4 : 5
 Skip

Explanation:

সমাধান:

দৈর্ঘ্যের অনুপাত নির্ণয়:

মনে করি, সরল দোলক দুটির দোলনকাল যথাক্রমে T_1 ও T_2 .

এবং কার্যকরী দৈর্ঘ্য যথাক্রমে L_1 ও L_2

আমরা জানি,

$$\frac{T_1}{T_2} = \sqrt{\frac{L_1}{L_2}}$$

$$\text{বা, } \frac{L_1}{L_2} = \left(\frac{T_1}{T_2}\right)^2$$

$$= \left(\frac{4}{5}\right)^2$$

$$= \frac{16}{25}$$

$$\therefore L_1 : L_2 = 16 : 25$$

[Ref: ড. শাহজাহান তপন (বর্ধিত তৃতীয় সংস্করণ-২০১৮), গাণিতিক সমস্যা: ৮.১১, পৃষ্ঠা: ৪৪৭(অনুরূপ)]

এখানে,

$$T_1 : T_2 = 4 : 5$$

$$\text{বা, } \frac{T_1}{T_2} = \frac{4}{5}$$

$$L_1 : L_2 = ?$$

5. একটি দেয়াল ঘড়ির মিনিটের কাঁটার দৈর্ঘ্য 18cm হলে এর প্রান্তের রৈখিক বেগ কত? (1 point)

- $3.13 \times 10^{-5} \text{ m/s}$
 $3.13 \times 10^{-3} \text{ m/s}$
 $3.13 \times 10^{-6} \text{ m/s}$
 Skip
 $3.13 \times 10^{-4} \text{ m/s}$

Explanation:

$$V=wr$$

এখানে, দৈর্ঘ্য=ব্যাসার্ধ=18 cm=0.18 m

কৌনিক বেগ, $w=2\pi r/T$

মিনিটের কাটাৰ পৰ্যায়কাল, $T=1 \text{ hour}=3600\text{s}$ (কোৱন মিনিটের কাটা একবাৰ ঘূৰে আসলে এক ঘণ্টা হয়)

ৱৈধিক বেগ, $v=2\pi r^2/T=3.13\times 10^{-4} \text{ m/s}$

6. সেকেন্ড কাটাৰ কৌনিক ত্বরন এৱে মান কত? (1 point)

- 3
- 0
- 4
- 2
- Skip

Explanation:

সময়ের সাপেক্ষে কৌনিক বেগের পরিবৰ্তনের হারকে কৌনিক ত্বরন বলে। ঘড়িৰ কাটাঁগুলো সমকৌনিক বেগে ঘূৰে তাই সময়ের সাপেক্ষে ত্বরন হয়না তাই শুন্য।

7. একক কৌনিক বেগে ঘূৰনৰত বস্তুৰ জড়তাৰ ভ্ৰামক = (1 point)

- কৌনিক ভৱবেগ
- $3 \times$ গতিশক্তি
- এক একক
- 0
- Skip

Explanation:

জড়তাৰ ভ্ৰামক= I হলে

আমৰা জানি,

কৌনিক ভৱবেগ, $L=I \cdot W=I \cdot I=I$

কৌনিক গতিশক্তি, $K=1/2 \times I \times W^2=1/2 \times I \times I^2=1/2 I$

বলা যায়, কৌনিক বড়বেগ= I হলে জড়তাৰ ভ্ৰামক=কৌনিক ভৱবেগ= $2 \times$ কৌনিক গতিশক্তি

8. ইয়ং এৱে দ্বি-চিৰ পৱীক্ষায় চিড়গুলোৰ দূৰত্ব অৰ্ধেক এবং চিড় ও পৰ্দাৰ দূৰত্ব দ্বিগুণ (1 point) কৱা ডোৱা প্ৰস্তুত কত হবে?

- 2 গুণ
- $1/2$ গুণ
- 4 গুণ
- কোনটই নয়
- Skip

Explanation:

व्याख्या:

ডোরার প্রস্থ বা বেধ: একটি উজ্জ্বল বা অঙ্ককার ডোরার প্রস্থ বা বেধ (Width) দুটি অঙ্ককারের ডোরা বা দুটি উজ্জ্বল ডোরার ব্যবধানের অর্ধেক।
সুতরাং ডোরার প্রস্থ বা বেধ,

$$b = \frac{\lambda D / 2d}{2} = \frac{\lambda D}{4d} \quad \dots \dots \dots (1)$$

(1) নং সমীকরণ হতে দেখা যায় যে (i) d এর মান কুমলে অর্থাৎ উৎসন্ধয় ও পর্দার মধ্যবর্তী দূরত্ব বাড়ালে ডোরার প্রস্ত বৃদ্ধি পায় (ii) d এর মান কুমলে অর্থাৎ উৎসন্ধয়ের মধ্যবর্তী দূরত্ব কমলে ডোরার প্রস্ত বাঢ়ে।

[Ref: ড. আমির হোসেন (৫ম সংকরণ-২০১৮), অনু: ৭.৫, পৃষ্ঠা: ৪২৫]

৯. কয়লা পোড়ালে তাপ উৎপন্ন হয়। এখানে শক্তির রূপান্তর?

(1 point)

- রাসায়নিক শক্তি → তাপ শক্তি
 - তাপ শক্তি → রাসায়নিক শক্তিতে
 - Skip
 - তাপ শক্তি → শব্দ শক্তিতে
 - বিদ্যুৎ শক্তি → শব্দ শক্তিতে

Explanation:

কয়লা পোড়ালে তাপ উৎপন্ন হয়। রাসায়নিক ক্রিয়ার ফলে এটি ঘটে। এক্ষেত্রে রাসায়নিক শক্তি তাপশক্তিতে কৃপান্তরিত হয়।

10. v বেগে একটি Bullet একটি তক্কা ভেদ করতে পারলে, 2v বেগে কতটি তক্কা ভেদ
করতে পারবে? (1 point)

- Skip
 - 2 π
 - 4 π
 - 1 π
 - 15 π

Explanation:

আমরা জানি, $\text{গতিশক্তি} = \frac{1}{2} \times m \times v^2$

এখান থেকে বলা যায়, গতিশক্তি হলো বেগের বর্গের সমানুপাতিক। তাই, তাই v বেগে যে গতিশক্তি পায় সে গতিশক্তি নিয়ে সে একটা তক্ষা ভেদ করতে পারে। এখন, তার বেগ যদি দ্বিগুণ হয় তবে তার গতিশক্তি হবে চারগুণ তখন সে অবশ্যই ঐ গতিশক্তি দিয়ে চারটি তক্ষা ভেদ করতে পারবে।

11. 30m উচ্চতা থেকে পড়ন্ত বস্তু কত m পতিত হলে এর গতিশক্তি বিভবশক্তির
দ্বিগুণ হবে? (1 point)

- 20
 - Skip
 - 5
 - গতিশক্তি কখনই বিভবশক্তির দ্রিষ্টি হাবেনা কাবন শক্তি সংবর্কনশীল

Explanation:

মনে করি, ভূমি হতে h উপরে এবং উপর হতে $(30 - h)$ m নিচে গতিশক্তি বিতরণকারী হিসেবে হবে।

আমরা জানি,

$$\text{বিতরণ}, E_p = mgh$$

$$\text{গতিশক্তি}, E_k = \frac{1}{2}mv^2$$

$$\text{প্রমতে}, E_k = 2E_p \quad \dots \quad \dots \quad (i)$$

$$\text{এখানে}, v^2 = v_0^2 + 2g(30 - h)$$

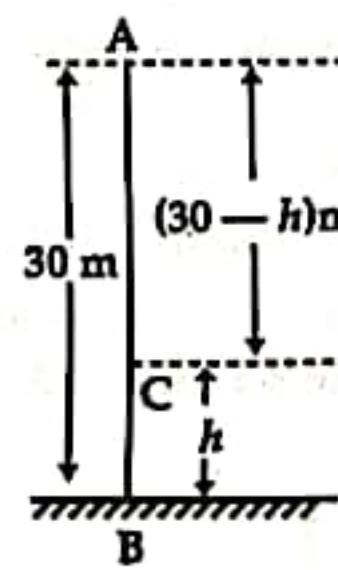
$$\text{বা}, v^2 = 0 + 2g(30 - h) = 2g(30 - h)$$

$$\therefore E_k = \frac{1}{2}m \times 2g(30 - h) = mg(30 - h)$$

$$\text{সমীকরণ } (i) \text{ অনুযায়ী, } mg(30 - h) = 2mgh$$

$$\therefore 2h = 30 - h \text{ বা, } h = 10 \text{ m} \quad \therefore \text{পতিত হবে} = AC = 30 - h = 30 - 10 = 20 \text{ m}$$

$$\left. \begin{array}{l} \text{এখানে,} \\ h = 30 \text{ m} \\ v_0 = 0 \end{array} \right.$$

**12. সরল দোলন গতিসম্পন্ন কোনো কণার পর্যায়কাল এর বল ধ্রুবকের।**

(1 point)

- সমাধুপাতিক
- বর্গমূলের সমাধুপাতিক
- ব্যস্তানুপাতিক
- বর্গমূলের ব্যস্তানুপাতিক
- Skip

Explanation:**ব্যাখ্যা:****পর্যায়কাল ও বল ধ্রুবকের সম্পর্ক:**

আমরা জানি, $\omega^2 = \frac{k}{m}$ । সুতরাং $T = \frac{2\pi}{\omega}$ সমীকরণ দাঁড়ায়,

$$T = 2\pi \sqrt{\frac{m}{k}}$$

যেহেতু কোনো কণার ভর m নির্দিষ্ট

$$\therefore T \propto \frac{1}{\sqrt{k}}$$

অর্থাৎ সরল দোলন গতি সম্পন্ন কোনো কণার পর্যায়কাল বল ধ্রুবকের,

বর্গমূলের ব্যস্তানুপাতিক।

[Ref: ড. শাহজাহান. তপন (বর্ত্তমান সংস্করণ-২০১৮), অনু: ৮.৬, পৃষ্ঠা: ৪৪২]

13. নিউটনের গতির দ্঵িতীয় সূত্র কোনটি?

(1 point)

- $\vec{P} \propto km\vec{F}$
- $F=ma$
- Skip
- $\frac{d\vec{P}}{dt} \propto \vec{F}$
- $\vec{P} = m\vec{F}$

Explanation:

সুতরাং ভরবেগের পরিবর্তনের হার $\frac{d\vec{P}}{dt} = \frac{d}{dt}(m\vec{v})$
ভরবেগের পরিবর্তনের হার প্রযুক্ত বলের সমানুপাতিক

$$\therefore \vec{F} \propto \frac{d\vec{P}}{dt} = k \frac{d\vec{P}}{dt} = k \frac{d}{dt}(m\vec{v})$$

$$\therefore \vec{F} = km \frac{d\vec{v}}{dt} = km\vec{a} \quad \dots$$

14. কোয়ার্টজ কোন ধরনের বস্তু?

(1 point)

- অসমিক ধর্মী
- সমিক ধর্মী
- পূর্ণস্থিতিস্থাপক
- প্লাস্টিক বস্তু
- Skip

Explanation:

Quartz is a hard, crystalline mineral composed of silicon and oxygen atoms. The atoms are linked in a continuous framework of SiO_4 silicon-oxygen tetrahedra, with each oxygen being shared between two tetrahedra, giving an overall chemical formula of SiO_2 . Quartz is the second most abundant mineral in Earth's continental crust, behind feldspar.

15. $\bar{A} = -1/5 \hat{i}$ হলে এর বিপ্রতীপ ভেক্টর

(1 point)

- $5\hat{i}$
- $1/5 \hat{i}$
- Skip
- $-5\hat{i}$
- $-1/5 \hat{i}$

Explanation:

বিপ্রতীপ \rightarrow উল্টা(Invers)

$5\hat{i}$ এর বিপ্রতীপ $= 1/5 \hat{i}$

$-5\hat{i}$ এর বিপ্রতীপ $= -1/5\hat{i}$

সো, $-1/5\hat{i}$ এর বিপ্রতীপ $= 5\hat{i}$

16. F_m^{-1} কিসের একক?

(1 point)

- Skip
- আপেক্ষিক ভেদ্যতা
- চার্জ ঘনত্বের
- তড়িৎ প্রাবল্যের
- ভেদনযোগ্যতার

Explanation:

২. 'কোনো পরিবাহীর ধারকত্ত 1 ফ্যারাড' বলতে বুঝায় যে, তার বিভব 1 ডেন্ট বৃন্দি করতে 1 কুলম্ব চার্জ দিতে হয় এবং পরিবাহীটির ধারকত্ত 9×10^9 m ব্যাসার্দের একটি গোলাকার পরিবাহীর শূন্য মাধ্যমে বা বায়ুতে ধারকত্তের সমান।

৩. F এর একক ফ্যারাড/মিটার (F/m)।

17. গ্যাসের গতিবেগ এর ক্ষেত্রে কোন ক্রমটি সঠিক?

(1 point)

- RMS বেগ < গড় গতিবেগ
- সম্ভ্যাব্যতম বেগ > গড় গতিবেগ
- RMS বেগ > সম্ভ্যাব্যতম বেগ
- RMS বেগ > গড় গতিবেগ
- Skip

Explanation:

জেনে নাও : RMS বেগ ও গড় বেগ-এ দু'প্রকার বেগের মধ্যে মানগত পার্থক্য আছে। গড় বেগের মান থেকে

RMS বেগের মান বেশি হয়; গড় বেগের মান কম থাকে। যেমন, মনে করি তিনটি গ্যাস অণুর বেলায় নির্দিষ্ট তাপমাত্রায় প্রতি সেকেন্ডে গতিবেগ হলো 2, 3, 4 cm।

এখন, গ্যাস অণুর গড় গতি বেগ, $\bar{c} = \frac{(2 + 3 + 4)}{3} = 3 \text{ cms}^{-1}$

আবার গ্যাস অণুর RMS বেগ, $c = \sqrt{\frac{(2)^2 + (3)^2 + (4)^2}{3}} = 3.109 \text{ cms}^{-1}$

\therefore RMS বেগ এর মান গড় বেগের মান থেকে কিছুটা বেশি হয়।

18. সমতল নিঃসরণ গ্রেটিং সম্পর্কে সত্য নয় নিচের কোনটি?

(1 point)

- প্রতি cm-এ প্রায় 5000 হতে 6000 পর্যন্ত দাগ থাকে
- প্রতিটি দাগ অস্বচ্ছ রেখার মত কাজ করে
- প্রতিলিপি গ্রেটিং এক ধরনের নিঃসরণ গ্রেটিং
- গ্রেটিং ধ্রুবক = $1/(a + b)$ [a = চিড়ের প্রস্থ, b = রেখার প্রস্থ]
- Skip

Explanation:

ব্যাখ্যা:

এই গ্রেটিং-এর প্রতি cm-এ প্রায় 5000 হতে 6000 পর্যন্ত রেখা বা দাগ থাকে।

সাধারণ কাজের জন্য পরীক্ষাগারে আর এক প্রকারের নিঃসরণ গ্রেটিং ব্যবহার করা হয়। প্রকৃত রেখাক্ষিত গ্রেটিং হতে সেলুলয়েড ফিল্মের উপর ঢালাই পদ্ধতিতে এই গ্রেটিং প্রস্তুত করা হয়। এর নাম প্রতিলিপি গ্রেটিং (Replica grating)

মনে করি, একটি গ্রেটিং-এর প্রতিটি চিড়ের বেধ বা প্রস্থ = a

এবং প্রতিটি রেখার বেধ বা প্রস্থ = b

সংজ্ঞানুসারে, গ্রেটিং ধ্রুবক, $d = a + b$

d-কে অনেক সময় গ্রেটিং উপাদান (Grating element) বলা হয়।

[Ref: ড. আমির হোসেন খান (সংক্ষরণ-২০১৭); অনু: ৭.৬, পৃষ্ঠা: ২৭৮]

19. যদি অন্যান্য বল ক্রিয়া না করে তবে একটি নির্দিষ্ট কম্পাংকের স্পন্দনশীল কণার কোনটি ধ্রুব থাকে?

(1 point)

- দশা ধ্রুবক
- সরণ
- কৌণিক বেগ
- বেগ

Skip**Explanation:****ব্যাখ্যা:**

দশা প্রক্রিয়া: সরল দোলন গতিসম্পন্ন কোনো কণার দশা বলতে ঐ কণার যে কোনো মুহূর্তে গতির সম্যক অবস্থা বোঝায়। কোনো একটি মুহূর্তে গতির সম্যক অবস্থা বলতে ঐ বিশেষ মুহূর্তে বস্তু কণাটির সরণ, বেগ, ত্বরণ, বল ইত্যাদি বোঝায়। একই বিস্তার এবং কম্পাক্ষের ক্ষেত্রে ভিন্ন দশার একাধিক গতি হতে পারে। গতি শুরুর সময় কণাটির যে দশা থাকে তা আদি দশা বা দশা প্রক্রিয়া নামে পরিচিত।

[Ref: ড. শাহজাহান তপন (বর্ধিত তৃতীয় সংস্করণ-২০১৮), অনু: ৮.৬, পৃষ্ঠা: ৪৪২-৪৪৩]

20. একটি 3 kg ভরের বল 4m উচ্চতা হতে মাটিতে পড়লে : মাটি স্পর্শ করার মুহূর্তে বলের বেগ কত? (1 point)

- 4
- 8.9 m/s
- Skip
- 7
- 7 m/s

Explanation:

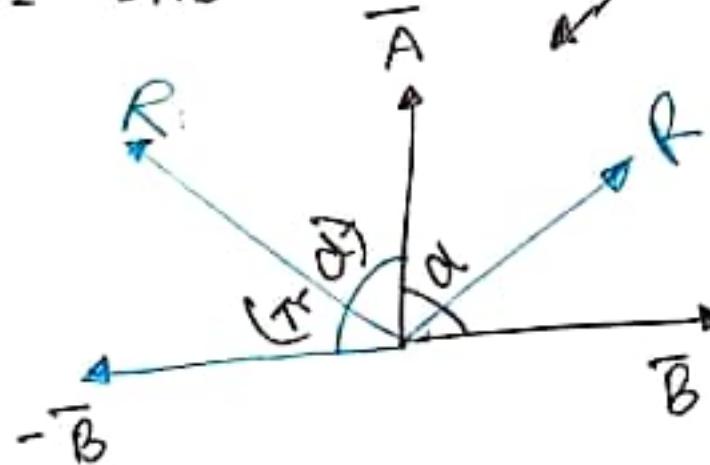
$$\begin{aligned} \text{Initial Potential Energy} &= mgh \\ mgh &= \frac{1}{2}mv^2 \\ \Rightarrow v &= \sqrt{2gh} \\ &= \sqrt{2 \times 9.8 \times 4} \\ &= 8.9 \text{ m/s} \end{aligned}$$

21. দুটি ভেক্টর রাশির যোগফল & বিয়োগফল সমান হলে তাদের মধ্যবর্তী কোণ - (1 point)

- None
- Skip
- 90°
- 45°
- 60°

Explanation:

$$\begin{aligned}\bar{A} + \bar{B} &= \bar{A} - \bar{B} \\ \Rightarrow \sqrt{A^2 + B^2 + 2AB \cos \alpha} &= \sqrt{A^2 + B^2 + 2AB \cos(\pi - \alpha)} \\ \Rightarrow 2AB \cos \alpha &= -2AB \cos(\pi - \alpha) \\ \Rightarrow \cos \alpha &= 0 \\ \Rightarrow \alpha &= 90^\circ\end{aligned}$$



এটা চিন্তা করেও অনুধাবন করা যায় : দুটা ভেক্টর যোগফল একটা সামন্তিকের প্রধান কর্ণ নির্দেশ করে তাহলে বিয়োগফল গৌণ কর্ণটা নির্দেশ করবে। আর, সামন্তরিকের দুটা কর্ণ সমান মানে সেটা আসলে আয়তক্ষেত্র : যার বাহুগুলোর মধ্যবর্তী কোণ = 90°

22. সরল ছন্দিত স্পন্দনে স্পন্দিত একটি কণার পর্যায়কাল 20s হলে এর কৌণিক কম্পাঙ্ক কত? (1 point)

- $\pi/20 \text{ rads}^{-1}$
- $\pi/10 \text{ rads}^{-1}$
- $\pi/5 \text{ rads}^{-1}$
- $\pi/15 \text{ rads}^{-1}$
- Skip

Explanation:

সমাধান:

কৌণিক কম্পাঙ্ক নির্ণয়:

আমরা জানি,

$$\begin{aligned}\text{কৌণিক কম্পাঙ্ক } \omega &= \frac{2\pi}{T} \\ &= \frac{2\pi}{20} \\ &= \frac{\pi}{10} \text{ rads}^{-1}\end{aligned}$$

$$\text{উত্তর: } \omega = \frac{\pi}{10} \text{ rads}^{-1}$$

প্রশ্নমতে,
পর্যায়কাল, $T = 20\text{s}$
কৌণিক কম্পাঙ্ক, $\omega = ?$

[Ref: ড. শাহজাহান তপন (বর্ধিত ওয় সংকরণ-২০১৮), অনু: ৮.৪, পৃষ্ঠা: ৪৬৩(অনুরূপ)]

23. মধ্যাকর্ষী ধ্রুবকের মাত্রা সমীকরণ কোনটি? (1 point)

- $[M^{-1}T^{-2}L^3]$
- Skip
- $[M^{-1}T^{-2}L^{-3}]$
- $[MT^{-2}L^3]$
- $[ML^3T^{-2}]$

Explanation:

$$F = G \cdot \frac{m_1 m_2}{r^2}$$

$$\Rightarrow G = \frac{F \cdot r^2}{m_1 \cdot m_2}$$

$$G \text{ টের মাত্রা} = \frac{\text{বলের মাত্রা} \times \text{টের মাত্রা}^2}{\text{ত্বরণ মাত্রা} \times \text{ত্বরণ মাত্রা}} \\ = \frac{MLT^{-2} \times L^2}{M \times M} = M^{-1} T^{-2} L^3$$

$$[G] = [M^{-1} L^3 T^{-2}]$$

24. বাযুতে একটি সুরশলাকার ১০ টি পূর্ণকম্পনে ৮ মিটার দূরত্ব অতিক্রম করে।
তরঙ্গ দৈর্ঘ্য কত? (1 point)

- 4 m
- 0.8 m
- 8 m
- 4.8 m
- Skip

Explanation:

সমাধান:

তরঙ্গ দৈর্ঘ্য নির্ণয়:

আমরা জানি,

তরঙ্গের অতিক্রান্ত দূরত্ব = কম্পন সংখ্যা × তরঙ্গ দৈর্ঘ্য

$$\text{বা, } \lambda = \frac{8}{10}$$

$$\therefore \lambda = 0.8 \text{ m (Ans.)}$$

এখানে

কম্পন সংখ্যা, $n = 10$

অতিক্রান্ত দূরত্ব = 8 m

তরঙ্গ দৈর্ঘ্য, $\lambda = ?$

[Ref: ড. আমির হোসেন খান (ষষ্ঠি সংক্রমণ-২০১৮), অনু: ন.১ উদা: ১০(অনুরূপ), পৃষ্ঠা: ৫৮৯]

25. নৃন্যতম যে ভারে বস্তু ছিড়ে যায়- (1 point)

- ভঞ্জক ও অসহ ভার
- ভঞ্জক ভার
- অসহ ভার
- Skip
- কোনটিই নয়

Explanation:

(৫) অসহ তার এবং অসহ পীড়ন (Breaking weight and breaking stress) : স্থিতিস্থাপক সীমা পর্যন্ত কোনো একটি বস্তু পূর্ণ স্থিতিস্থাপক থাকে। প্রযুক্ত বল ওই সীমা অতিক্রম করলে বস্তু পূর্ণ স্থিতিস্থাপক থাকবে না। বল অপসারিত হলে কিছু বিকৃতি থেকে যাবে। যদি প্রযুক্ত বলের মান ক্রমশ বৃদ্ধি করা যায় তবে বস্তুটির এমন এক অবস্থা আসবে যখন তার সহ্য করতে না পেরে ডেঙ্গে বা ছিঁড়ে যাবে। অতএব ন্যূনতম যে নির্দিষ্ট ভারের ক্রিয়ায় কোনো বস্তু ডেঙ্গে বা ছিঁড়ে যায় তাকে অসহ তার বা অসহ ওজন বলে। একে ভঙ্গক-ভারও বলা হয়।

আর কোনো একটি বস্তুর একক ক্ষেত্রফলের উপর প্রযুক্ত অসহ ভারকে অসহ পীড়ন বলে।

$$\text{অসহ পীড়ন} = \frac{\text{অসহ ভার}}{\text{ক্ষেত্রফল}}$$

26. ধ্বংসাত্মক ব্যতিচারের জন্য পথ পার্থক্য কী হবে? (1 point)

- nλ
- nλ/2
- (2n + 1)λ/2
- (n + 1)λ/2
- Skip

Explanation:

ব্যাখ্যা:

ধ্বংসাত্মক ব্যতিচার সূচির শর্ত:

যখন ধ্বংসাত্মক ব্যতিচার ঘটে, তখন অঙ্ককার ডোরা পাওয়া যায় এবং সাধারণভাবে সেটা ঘটে যখন তরঙ্গ দুটি বিপরীত দশায় মিলিত হয় অর্থাৎ যখন দশা পার্থক্য- $\delta = \pi, 3\pi, 5\pi, 7\pi \dots$ ইত্যাদি π এর অযুগ্ম গুণিতক $= (2n + 1)\pi$, যেখানে, $n = 0, 1, 2, 3$ ইত্যাদি।

অর্থাৎ যখন, $\frac{2\pi}{\lambda} \times$ পথ পার্থক্য $= (2n + 1)\pi$ । অতএব পথ পার্থক্য PS_2

$$- PS_1 = (2n + 1) \frac{\lambda}{2}$$

[Ref: ড. শাহজাহান তপন (৩য় সংক্রণ-২০১৮), অনু: ৭.৮, পৃষ্ঠা: ৪২৪]

27. "তাপশক্তিকে কখনোই সম্পূর্ণরূপে কাজে রূপান্তরিত করা যায় না।" -এটি কার বক্তব্য? (1 point)

- সাদি কার্নো
- ক্লসিয়াস
- কেলভিন
- প্লাঙ্ক
- Skip

Explanation:

ব্যাখ্যা:

তাপগতিবিদ্যার দ্বিতীয় সূত্রের ভিত্তি: ইঞ্জিনের উপর বিভিন্ন গবেষণার ফলাফল থেকে বিখ্যাত প্রকৌশলী সাদি কার্নো (Sadi Carnot) এ সিদ্ধান্তে উপনীত হন যে, "তাপশক্তিকে কখনই সম্পূর্ণরূপে কাজে পরিণত করা যায় না।" এ বক্তব্যই তাপগতিবিদ্যার দ্বিতীয় সূত্রের ভিত্তি।

[Ref: ড. আমির হোসেন খান(৫ম সংক্রণ-২০১৮), অনু-১.৭, পৃষ্ঠা: ২৪]

28. বলের ঘাত নিয়ে মিথ্যা তথ্য -

(1 point)

- Dimension : $[MLT^{-2}]$

- বল এবং সময়ের গুণফলের উপর নির্ভরশীল
- Skip
- ঘাত বলের কারনে সৃষ্টি হয়
- বাযুতে ভরবেগের পরিবর্তন ঘটায়

Explanation:

- *বলের ঘাত হলো বল ও বলের ক্রিয়াকালের গুণফল। কিন্তু ঘাত বল হলো একটি বৃহৎ মানের অত্যন্ত ক্ষণস্থায়ী বল।
- * ঘাত কল বলের ঘাত সৃষ্টি করে। এই বল বেশি হলে বলের ঘাতও বৃদ্ধি পাবে। তাই বলা হয় যে ঘাত বল হল কারন এবং বনের ঘাত এর ফল।
- *ঘাত বলের একক এবং বলের একক একই; অর্থাৎ নিউটন(N) কিন্তু বলের ঘাত একক ভরবেগের এককের অনুরূপ, অর্থাৎ $kgms^{-1}$ ।
- *বলের ঘাতের জন্য বাযুতে ভরবেগের পরিবর্তন ঘটে; কিন্তু ঘাত বলের ফলে বস্তুতে খুবই অল্প সময়ে বৃহৎ ত্বরন সৃষ্টি হয়।
- *ঘাত বলের মাত্রা $[MLT^{-2}]$ এবং বলের ঘাতের মাত্রা $[MLT^{-1}]$.

29. স্পর্শ কোণ নির্ভর করে-

(1 point)

- কঠিন ও তরলের প্রকৃতির উপর
- কঠিন ও তরলের বিশুদ্ধতার উপর
- তরলের উপস্থিত মাধ্যমের উপর
- উপরের সবগুলোর উপর
- Skip

Explanation:

- নিম্নলিখিত বিদ্য়গুলোর ওপর স্পর্শ কোণ নির্ভর করে—
 (ক) কঠিন ও তরলের প্রকৃতি।
 (খ) তরলের উপরিস্থিত মাধ্যম। যেমন পারদের উপর বাযু থাকলে কাচ ও পারদের স্পর্শ কোণ যা হবে, পারদের ওপর পানি থাকলে কাচ ও পারদের স্পর্শ কোণ ভিন্নতর হবে।

- (গ) কঠিন ও তরলের বিশুদ্ধতা। যদি তরল বিশুদ্ধ না হয় এবং কঠিন পরিষ্কার না হয় তবে স্পর্শ কোণ পরিবর্তিত হয়। বিশুদ্ধ পানি ও পরিষ্কার কাচের ভিতরকার স্পর্শ কোণ গ্রাম শূন্য। কিন্তু কাচ সামান্য তৈরোক্ত হলে স্পর্শ কোণ বৃদ্ধি পায়; এমন কি 70° -এর বেশি হতে দেখা যায়।

30. একটি নভো-দূরবীক্ষণের অভিলক্ষ্যের ফোকাস দূরত্ব f_0 এবং অভিনেত্রের ফোকাস দূরত্ব f_e হলে যন্ত্রের বিবর্ধন-

(1 point)

- $f_e + f_0$
- $f_e \times f_0$
- f_0 / f_e
- f_e / f_0
- Skip

Explanation:

ব্যাখ্যা:

নভোদূরবীক্ষণ যন্ত্রের বিবর্ধনের রাশিমালা: অসীম দূরত্বে ফোকাসিং বা স্বাভাবিক দৃষ্টির ফোকাসিং এর ক্ষেত্রে নভোদূরবীক্ষণ যন্ত্রের বিবর্ধনের রাশিমালা:

$$m = \frac{f_c}{f_o}$$

$$\text{এবং যন্ত্রের দৈর্ঘ্য } L = f_0 + f_e$$

স্পষ্ট দৃষ্টির ন্যূনতম ফোকাসিং এর ক্ষেত্রে বিবর্ধনের রাশিমালা:

$$m = \frac{f_o}{f_e} \left(I + \frac{f_e}{D} \right)$$

$$\text{এবং যন্ত্রের দৈর্ঘ্য } L = f_0 + \frac{D \times f_c}{D + f_c}$$

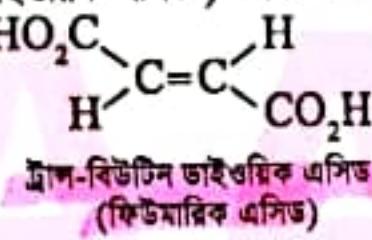
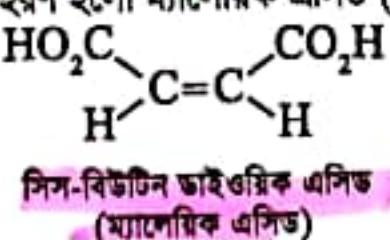
[Ref: ড. আমির হোসেন খান (৫ম সংস্করণ-২০১৮), অনু: ৬.৫, পৃষ্ঠা: ২৩৩-৩৪]

31. সিস-ট্রাঙ্গ সমাগুর উদাহরণ কোনটি? (1 point)

- ফরমিক এসিড
- ল্যকটিক এসিড
- Skip
- অক্সালিক এসিড
- ম্যালেয়িক এসিড

Explanation:

জ্যামিতিক সমাগুরের সাধারণ ধর্ম: (১) সাধারণত ট্রাঙ্গ-সমাগুর গলনাক বেশি বিন্দু সিস-সমাগুর গলনাক কম হয়; কারণ ট্রাঙ্গ সমাগুর প্রতিসমতার কারণে কেলাস ল্যাটিসে অগুঙ্গো খুব নিকটে আকৃষ্ট থাকে; তাই এর সুস্থিতি অপেক্ষাকৃত বেশি। যেহেন সিনামিক এসিড ($C_6H_5-CH=CHCOOH$) এর সিস-সমাগুর গলনাক (m.p) হলো 68°C এবং ট্রাঙ্গ-সমাগুর গলনাক হলো 133°C । (২) সিস-সমাগুর সুস্থিতি কম (অভ্যন্তরীণ শক্তি বেশি), সেহেতু সিস-সমাগুর দহন তাপ বেশি। (৩) ট্রাঙ্গ-সমাগুর চেয়ে সিস-সমাগুর ঘনত্ব, পানিতে দ্রাব্যতা, প্রতিসরাক বেশি হয়। (৪) সিস-ট্রাঙ্গ সমাগুর একটি উদাহরণ হলো ম্যালেয়িক এসিড (সিস-বিউটিন ডাইওয়াইক এসিড) ও ফিটোমারিক এসিড (ট্রাঙ্গ-বিউটিন ডাইওয়াইক এসিড)।



MCQ.-2.7 : নিচের কোন সংকেত টটোমার সমাগু তৈরি করে?
(ক) $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ (খ) $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$
(গ) $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ (ঘ) $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$

32. 250 mL দ্রবণে 49 g H_2SO_4 দ্রবীভূত থাকলে ঐ দ্রবণের নরমালিটি- (1 point)

- 4N
- 2.5N
- 1N
- Skip
- 2N

Explanation:

$$S = \frac{1000W}{MV} = \frac{1000 \cdot 49}{98 \cdot 250} = 2M$$

নরমালিটি=তুল্য সংখ্যা*মোলারিটি= $2 \cdot 2 = 4N$

এখানে, সালফিউরিক এসডের তুল্য সংখ্যা=2

33. মেটামারিজম হতে হলে মূলক বাদে কার্বন সংখ্যা ন্যূনতম কত হতে হবে? (1 point)

- Skip

- 3
- No Limitation
- 1
- 4

Explanation:

৪। মেটামারিজম (Metamerism) : একই সমগ্রোত্তীয় শ্রেণির অন্তর্ভুক্ত সমাগুগ্লোতে যখন কার্যকরী মূলকের উভয় পার্থক্য কার্বন পরমাণু সংখ্যার ভিন্নতা থাকে তখন এসব সমাগুকে মেটামার (metamers) বলে এবং তাদের হারা প্রদর্শিত ধর্মের পার্থক্যকে মেটামারিজম বলে। যিয়োজী কার্যকরী মূলকযুক্ত ইথার, কিটোন ও সেকেভারি অ্যামিনের ক্ষেত্রে মেটামারিজম ঘটে। $C_4H_{10}O$ এর তিনটি ইথার মেটামার সমাগু আছে। যেমন -

$CH_3-O-CH_2CH_2CH_3$ মিথোক্সি থ্রোপেন (কৃটনাক, $39^{\circ}C$)	$CH_3CH_2-O-CH_2CH_3$ ইথোক্সি ইথেন ($34.5^{\circ}C$)	$CH_3-O-CH(CH_3)_2$ 2-মিথোক্সি থ্রোপেন ($32.5^{\circ}C$)	আণবিক সংকেত $C_4H_{10}O$
$CH_3-CO-CH_2CH_2CH_3$ পেটান-2-ওন	$CH_3CH_2-CO-CH_2CH_3$ পেটান-3-ওন	$CH_3-CO-CH(CH_3)_2$ 3-মিথাইল বিউটান-2-ওন	আণবিক সংকেত $C_5H_{10}O$

34. $4^{\circ}C$ তাপমাত্রায় বিশুদ্ধ পানির ঘনমাত্রা কত? (1 point)

- অপর্যাপ্ত তথ্য
- 1M
- 18M
- Skip
- 55.56M

Explanation:

$4^{\circ}C$ তাপমাত্রায় বিশুদ্ধ পানির ঘনমাত্রা $55.56M$

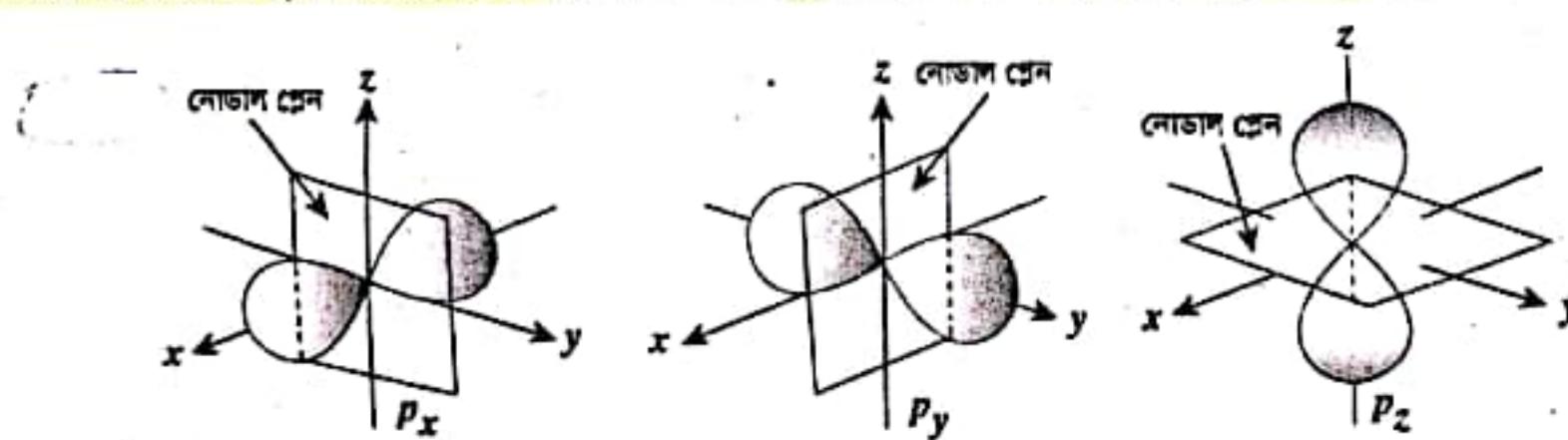
35. P অরবিটাল নোডাল প্লেন কতটি? (1 point)

- Skip
- 4
- 1
- 3
- 6

Explanation:

(২) p-অরবিটাল : দ্বিতীয় শক্তিস্তরের জন্য $n = 2$ হয়। তখন $l = 0, 1$ দুটি মান হয়। $l = 1$ হলে p অরবিটাল হয়। আবার $l = 1$ হলে চুম্বকীয় কোয়ান্টাম সংখ্যা, $m = -1, 0, +1$ তিনটি মান সম্ভব। অতএব একই শক্তিস্তর তিনটি করে p অরবিটাল আছে; এদেরকে p_x, p_y ও p_z অরবিটাল বলা হয়। p অরবিটালসমূহের আকৃতি অনেকটা ডার্হলের (dumbbell) ন্যায়। এদের আকৃতি একই প্রকারের হয়; কিন্তু এরা যথাক্রমে X, Y, Z অক্ষে পরস্পরের ওপর লম্বভাবে থাকে এবং নিজ নিজ অক্ষ বরাবর দিক নির্দেশকরূপে বিস্তৃত থাকে। প্রতিটি p-অরবিটালের ইলেক্ট্রন মেঘের দুটি লোবকে (lobe) একটি নোডাল প্লেন আলাদা করে রাখে। নোডাল প্লেনটি (nodal plan) নিউক্লিয়াসকে ভেদ করে।

p-অরবিটাল ও s-অরবিটালের মতো নিউক্লিয়াসের চতুর্দিকে সমভাবে বিস্তৃত থাকে না। পরমাণুর কেন্দ্রের দিকে ইলেক্ট্রন মেঘের ঘনত্ব কম এবং অক্ষ বরাবর ত্রিমাত্রিক স্থানে ইলেক্ট্রন মেঘের ঘনত্ব সর্বাধিক হয়। যেমন,



চিত্র-২.১১ : p-অরবিটালসমূহের আকৃতি।

36. কোন মৌলের নাইট্রেট তাপে স্থিতিশীল নয় & কেনে?

(1 point)

- Be, পোলারায়ন বেশি ঘটে
- Na, পোলারায়ন বেশি ঘটে
- Skip
- Ca, পোলারায়ন ঘটে না
- Li, পোলারায়ন বেশি ঘটে

Explanation:

মনে রাখব:-

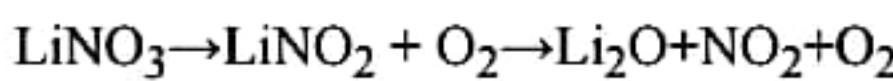
*ধাতুর নাইট্রেট(তাপ দিলে) → ধাতুর নাইট্রাইট + O₂ → ধাতুর অক্সাইড + NO₂ + O₂

*চার্জ ঘনত্ব=চার্জ সংখ্যা/আকার . এই চার্জ ঘনত্ব বেড়ে গেলে পোলারায়ন বেশি ঘটে এবং তাপসহতা কমে যায় মানে তাপে স্থিতিশীল থাকে না বরং বিয়োজিত হতে থাকে।

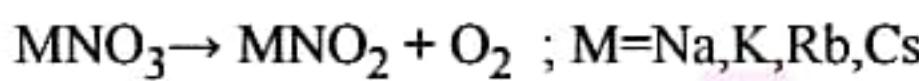
গ্রুপ-1 ও 2 এর নাইট্রেট(NO₃⁻) এর তাপ ঘাতসহতা:-

গ্রুপ-1 ও গ্রুপ-2 এর ধাতুর নাইট্রেট লবণ প্রথমে তাপে বিয়োজিত হয়ে ধাতব নাইট্রাইট ও অক্সিজেন গ্যাস উৎপন্ন করে। পরে লিথিয়াম ব্যতীত অন্যান্য ক্ষারধাতুর নাইট্রাইট তাপীয়ভাবে স্থিতিশীল থাকে। কিন্তু লিথিয়াম এবং মৃৎক্ষার ধাতুসমূহের নাইট্রাইট উভাপে নাইট্রোজেন ডাইঅক্সাইড ও অক্সিজেনে বিয়োজিত হয়। নাইট্রাইটসমূহের স্থিতিশীলতার এ পার্থক্যের কারণ হচ্ছে ক্যাটায়ন দ্বারা অ্যানায়নের পোলারায়ন।

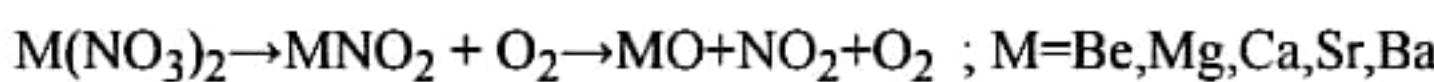
১) গ্রুপ-01 এর ক্যাটায়নের চার্জ বা চার্জ ঘনত্ব যত বেশি হয়, নাইট্রাইট অ্যানায়ন তত বেশি পোলারায়িত বা বিকৃত হয় স্থিতিশীলতা তত কমে। প্রথম গ্রুপের শুধু লিথিয়ামের চার্জ ঘনত্ব বেশি হওয়ায় লিথিয়াম নাইট্রেট তাপে স্থিতিশীল হয়না বরং বিয়োজিত হয়।



২) গ্রুপ-1 অন্যান্য মৌলের ক্যাটায়নে চার্জ হল এক একক এবং আকার বড়। তাই এই মৌলগুলোর চার্জ ঘনত্ব কম থাকে বিধায় ক্যাটায়ন নাইট্রাইট অ্যানায়নকে পর্যাপ্ত পরিমাণ বিকৃত করতে পারে না। তাই এ সব ক্যাটায়নের নাইট্রাইট বিয়োজিত হয় না বরং তাপে স্থিতিশীল থাকে



৩) গ্রুপ-2 মৌলসমূহের ক্যাটায়নসমূহের চার্জ হচ্ছে 2 একক তাই চার্জ ঘনত্ব বেশি। সুতরাং এ সব ক্যাটায়ন দ্বারা নাইট্রাইট অ্যানায়ন (NO₂⁻) বেশি পোলারায়িত হয়। ফলে উভাপে এ নাইট্রাইট অ্যানায়ন বিয়োজিত হয়। (তাপে স্থিতিশীল হয়না)



Home Work=>

গ্রুপ-1 ও 2 এর কার্বনেট(CO₃²⁻) এর তাপ ঘাতসহতা:- একই রকমভাবে ব্যাখ্যা লিখবে এবং AAPathshala Board আইডির Inbox এ জমা দিবে

37. H₂ সংশ্লেষণ করা হয় কোন পদ্ধতিতে?

(1 point)

- স্পর্শ পদ্ধতি
- হেবার পদ্ধতি
- অসংযোগ্য পদ্ধতি
- স্টিম-অ্যালকেন রিফর্মিং পদ্ধতিতে
- Skip

Explanation:

বিক্রিয়াসমূহ	ব্যবহৃত প্রকার	শিলে ধাপভিত্তিক ব্যবহার	কাঞ্চিত উৎপাদ ও ব্যবহার
(ক) অসমস্তীয় গ্যাসীয় :	Pt বা, V ₂ O ₅	স্পর্শ পদ্ধতিতে H ₂ SO ₄ উৎপাদনে ২য় ধাপে।	উৎপাদ H ₂ SO ₄ : বিভিন্ন কেমিক্যাল, রাসায়নিক সার,
1. 2SO ₂ + O ₂ → 2SO ₃			
2. 4NH ₃ + 5O ₂ → 4NO + 6H ₂ O	Pt ও Rh	অসমোক্ত পদ্ধতিতে HNO ₃ উৎপাদনে ১ম ধাপে।	উৎপাদ HNO ₃ : বিক্ষেপক, সার, প্লাটিক, রঞ্জক ও বার্নিশ।
3. N ₂ + 3H ₂ → 2NH ₃	Fe, K ₂ O ও Al ₂ O ₃	হেবার পদ্ধতিতে NH ₃ উৎপাদনে।	উৎপাদ NH ₃ : সার ও HNO ₃ উৎপাদনে
4. CH ₄ + H ₂ O → CO + 3H ₂	Ni	ষিম-অ্যালকেন রিফ্রিমিং পদ্ধতিতে H ₂ সংশ্লেষণ।	H ₂ গ্যাস : অ্যামোনিয়া, মিথানল উৎপাদন।
(খ) সমস্তীয় বিক্রিয়া :	Mo(VI)	প্রোগাইলিন অক্সাইড	ব্যবহার : পলিএস্টার
1. প্রোপাইলিন, অক্সিডাইজার-	কমপ্রেস্র	সংশ্লেষণ।	পলিইউরেথেন ফোম
2. বিউটা-ডাই-ইন, HCN	Ni/P যোগ	এডিপোনাইট্রাইল	ব্যবহার : নাইলন, ফাইবার ও প্লাটিক উৎপাদন।

38. তড়িৎ পরিবহনের মাত্রা অনুসারে পরিবাহী কত প্রকার

(1 point)

- ৩
- ২
- Skip
- ৪
- ৫

Explanation:

* তড়িৎ পরিবাহীর শ্রেণিবিভাগ : তড়িৎ পরিবাহীকে তিন শ্রেণিতে ভাগ করা হয়। যেমন,

(১) তড়িৎ সুপরিবাহী, (২) তড়িৎ অর্ধপরিবাহী ও (৩) সুপার পরিবাহী বা সুপার কভাটর।

(১) তড়িৎ সুপরিবাহী : যে সব ধাতু যেমন কপার, অ্যালুমিনিয়াম, আয়রন, জিঙ, সিলভার ইত্যাদি সহজে বিদ্যুৎ পরিবহন করতে পারে, এদেরকে তড়িৎ সুপরিবাহী (good conductor) বলা হয়।

(২) অর্ধপরিবাহী বা সেমিকভাটর : তড়িৎ পরিবাহী ও তড়িৎ অপরিবাহী বা ইনসুলেটর-এ দুয়োর মাঝামাঝি পরিবাহিতা গৎসম্পন্ন কিছু পদার্থ আছে, এদেরকে অর্ধপরিবাহী বা সেমিকভাটর (semiconductors) বলা হয়। পর্যায় সারণির ঘণ্টা IV A (14) এর সিলিকন (Si) ও জার্মেনিয়াম (Ge)-এসব অর্ধধাতু বা মেটালয়েড হলো সেমিকভাটর।

(৩) সুপার কভাটর : বর্তমানে সুপার পরিবাহী বা সুপার কভাটর নামক বিশেষ তড়িৎ পরিবাহী আবিষ্কৃত হয়েছে। এসব সুপার কভাটর হলো সংকর ধাতু ও সংকর ধাতুর অক্সাইড। এদের নির্দিষ্ট একটি সৰ্কি তাপমাত্রা T_c (Super conducting transition temperature), নামক নিয়ম তাপমাত্রা থাকে; এই তাপমাত্রার নিচে এসব ধাতব পরিবাহীর কভাটরের মধ্য দিয়ে কোনো শক্তির অপচয় (loss) ছাড়া তড়িৎ অনায়াসে চলতে পারে।

39. 2Pb(NO₃)₂ + heat → 2PbO + 4NO₂ + O₂ এটি কোন ধরনের বিক্রিয়া?

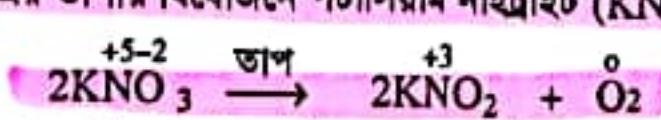
(1 point)

- অসামঞ্জস্য
- স্বতঃজারণ-বিজ্ঞারণ
- বিরঞ্জন
- সামঞ্জস্য
- Skip

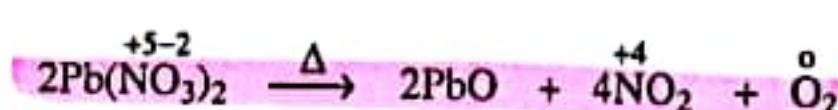
Explanation:

(১) স্বতঃজারণ-বিজ্ঞারণ বিক্রিয়া (Auto-Redox Reaction)

সংজ্ঞা : যে রিভজ বিক্রিয়ায় কোনো বিক্রিয়ক পদার্থের অণুহিত কোনো মৌলের পরমাণু জারিত হয় এবং একই সাথে এই একই অণুহিত অপর মৌলের পরমাণু বিজ্ঞারিত হয়, তখন সে রিভজ বিক্রিয়কে স্বতঃজারণ-বিজ্ঞারণ বিক্রিয়া বলে। যেমন, পটাসিয়াম নাইট্রেট (KNO₃) এর তাপীয় বিয়োজনে পটাসিয়াম নাইট্রাইট (KNO₂) ও O₂ উৎপন্ন হয়।



এ বিক্রিয়ায় KNO₃ যৌগের N পরমাণুর বিজ্ঞারণ ঘটেছে এবং একই সাথে KNO₃ অণুহিত O পরমাণু (জারণ সংখ্যা -2) জারিত হয়ে O₂ অণুতে (জারণ সংখ্যা 0) পরিণত হয়েছে। তাই এ বিক্রিয়াটি একটি স্বতঃজারণ-বিজ্ঞারণ বিক্রিয়ার উদাহরণ। তদুপর-



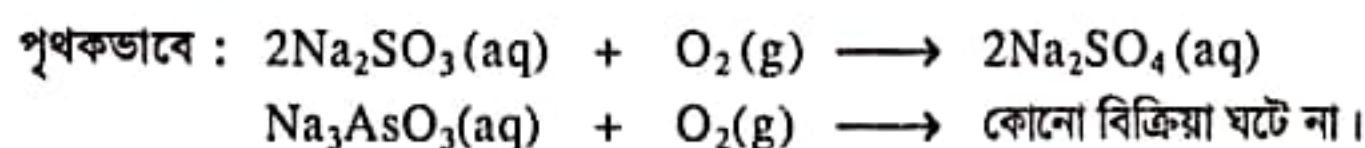
40. কোনটি আবিষ্ট প্রভাবক?

(1 point)

- AlCl₃
- Na₂SO₃
- MgSO₄
- MnO₂
- Skip

Explanation:

৪। আবিষ্ট প্রভাবক : কোনো বিক্রিয়ার একটি বিশেষ বিক্রিয়কের প্রভাবে যখন তার অপর বিক্রিয়কের সাথে তৃতীয় কোনো পদার্থের বিক্রিয়া ঘটে; কিন্তু পৃথকভাবে তাদের মধ্যে কোনো বিক্রিয়া ঘটে না; তখন এই বিশেষ বিক্রিয়কটিকে পরের বিক্রিয়ার আবিষ্ট প্রভাবক বলে এবং তার একপ ক্রিয়াকে আবিষ্ট প্রভাবন বলা হয়। যেমন, সোডিয়াম সালফাইট (Na₂SO₃) এর দ্রবণে O₂ গ্যাস চালনা করলে Na₂SO₃ জারিত হয়ে Na₂SO₄ উৎপন্ন হয়। কিন্তু অনুরূপ অবস্থায় সোডিয়াম আর্সেনাইট (Na₃AsO₃) অ্রিজেন দ্বারা জারিত হয় না। অথচ সোডিয়াম সালফাইট ও আর্সেনাইটের মিশ্র দ্রবণে O₂ গ্যাস চালনা করলে উভয়েই জারিত হয়।



মিশ্রিতভাবে : $\text{Na}_2\text{SO}_3(\text{aq}) + \text{Na}_3\text{AsO}_3(\text{aq}) + \text{O}_2(\text{g}) \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4(\text{aq}) + \text{Na}_3\text{AsO}_4(\text{aq})$
এক্ষেত্রে সোডিয়াম সালফাইটের প্রভাবে সোডিয়াম আর্সেনাইট জারিত হয়। তাই এক্ষেত্রে Na₂SO₃ হলো আবিষ্ট প্রভাবক।

41. উচ্চ তাপমাত্রার ফুয়েল সেল কোনটি?

(1 point)

- Skip
- বিউটেন-অক্সিজেন
- কোনটিই নয়
- হাইড্রোজেন-অক্সিজেন
- SOFC

Explanation:

ফুয়েল সেলের ধর্মকার	ব্যবহৃত ইলেক্ট্রোলাইট	ব্যবহৃত ফুয়েল	তড়িৎধারে ঝালানি (ফুয়েল)সহ অর্ধ-বিক্রিয়া
১। হাইড্রোজেন অক্সিজেন ফুয়েল সেল বা PEM ফুয়েল সেল	১। পলিমার মেম্ব্রেন, PEM তাপমাত্রা : 80°C	বিজ্ঞারক : H ₂ জ্বারক : O ₂	অ্যানোডে : 2H ₂ (g) → 4H ⁺ (aq) + 4e ⁻ ক্যাথোডে : O ₂ (g) + 4H ⁺ (aq) + 4e ⁻ → 2H ₂ O(g)
২। মিথানল অক্সিজেন ফুয়েল সেল DMFC	২। পলিমার মেম্ব্রেন, PEM তাপমাত্রা : 80°C	বিজ্ঞারক : CH ₃ OH জ্বারক : O ₂	অ্যানোডে : 2CH ₃ OH + 2H ₂ O → 2CO ₂ + 12H ⁺ + 12e ⁻ ক্যাথোডে : 3O ₂ + 12H ⁺ + 12e ⁻ → 6H ₂ O
৩। Alkali Fuel cell বা, AFC	৩। KOH দ্রবণ, তাপমাত্রা : 150°C	বিজ্ঞারক : H ₂ জ্বারক : O ₂	অ্যানোডে : 2H ₂ (g) + 4 OH ⁻ (aq) → 4H ₂ O(g) + 4e ⁻ ক্যাথোডে : O ₂ (g) + 2H ₂ O + 4e ⁻ → 4OH ⁻ (aq)
৪। Phosphoric acid ফুয়েল সেল, PAFC	H ₃ PO ₄ এসিড তাপমাত্রা : 180°C	বিজ্ঞারক : H ₂ জ্বারক : O ₂	অ্যানোডে : 2H ₂ (g) → 4H ⁺ (aq) + 4e ⁻ ক্যাথোডে : O ₂ (g) + 4H ⁺ (aq) + 4e ⁻ → 2H ₂ O(g)
৫। Molten carbonate Fuel Cell, MCFC	৫। লিথিয়াম-পটাসিয়াম কার্বনেট, LiKCO ₃ তাপমাত্রা : 650°C	বিজ্ঞারক : H ₂ জ্বারক : O ₂	অ্যানোডে : 2H ₂ + 2CO ₃ ²⁻ (l) → 2H ₂ O + 2CO ₂ + 4e ⁻ ক্যাথোডে : O ₂ + 2CO ₂ + 4e ⁻ → 2 CO ₃ ²⁻ (l)
৬। Solid Oxide Fuel Cell, SOFC	এ সেলে নিকেল সিরামিক কম্পোজিট অ্যানোড ও লিথিয়াম স্ট্রুনসিয়াম ম্যাগনেটাইট ক্যাথোডরুপে এবং 800°C-1000°C এ ইলেক্ট্রোলাইটরূপে জিরকোনিয়াম অক্সাইড (ZrO ₂) ব্যবহৃত হয়। একমাত্র এ সেলে অক্সাইড আয়ন (O ²⁻) ক্যাথোড থেকে অ্যানোডে ইলেক্ট্রোলাইট দ্বারা বাহিত হয়। অ্যানোডে জ্বারণ : H ₂ + O ²⁻ → H ₂ O + 2e ⁻ . ক্যাথোডে বিজ্ঞারণ : $\frac{1}{2} O_2 + 2e^- \rightarrow O^{2-}$		

42. প্রোপ্রস্থানে কোনো কঠিন, তরল বা গ্যাসীয় বস্তুর স্বতঃস্ফূর্ত ও সমভাবে পরিব্যাপ্ত হওয়ার প্রক্রিয়াকে বলা হয়-

- নিঃসরণ
- ব্যাপন
- অণুব্যাপন
- আগ্রাসন
- Skip

Explanation:

প্রাপ্তস্থানে কোনো কঠিন, তরল বা গ্যাসীয় বস্তুর স্বতঃস্ফূর্ত ও সমভাবে পরিব্যাপ্ত হওয়ার প্রক্রিয়াকে ব্যাপন বলে।

43. মৌলের ভর নির্ণয়ে কোনটিকে প্রমাণ মৌল ধরা হয়? (1 point)

- ${}^{}_6O^{12}$
- ${}^{}_7N^{14}$
- ${}^{}_6C^{12}$
- ${}^{}_6C^{14}$
- Skip

Explanation:

মৌলের ভর নির্ণয়ে কার্বন-১২ মৌলটিকে প্রমাণ মৌল ধরা হয়, এর সাপেক্ষে বাকিদের ভর বের করা হয়।

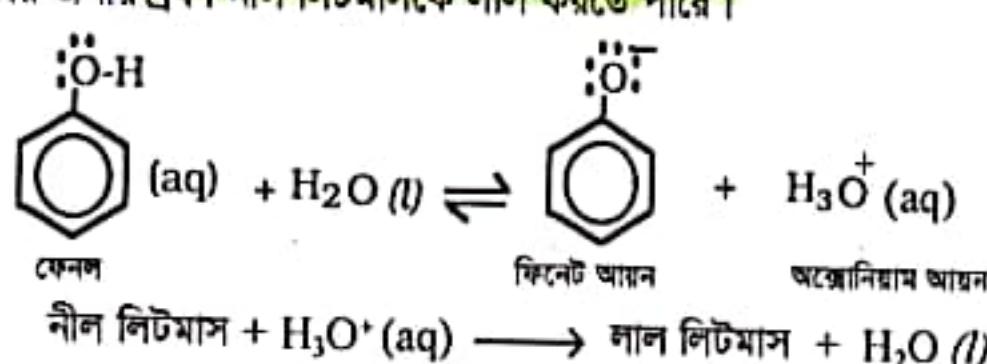
44. নিচের কোন ঘোগটি লিটমাস নিরপেক্ষ নয়? (1 point)

- ফেনল
- মিথানল
- ইথানল
- প্রোপানল
- Skip

Explanation:

ফেনলের শনাক্তকারী বিক্রিয়া (Identification Tests of Phenol)

ফেনলের অস্ত্রধর্ম : পানিতে ফেনল সামান্য পরিমাণে বিয়োজিত হয়ে H^+ আয়ন দেয়। তাই ফেনল একটি দুর্বল এসিড ($pK_a = 10.0$)। ফেনলের জলীয় দ্রবণ নীল লিটমাসকে লাল করতে পারে।



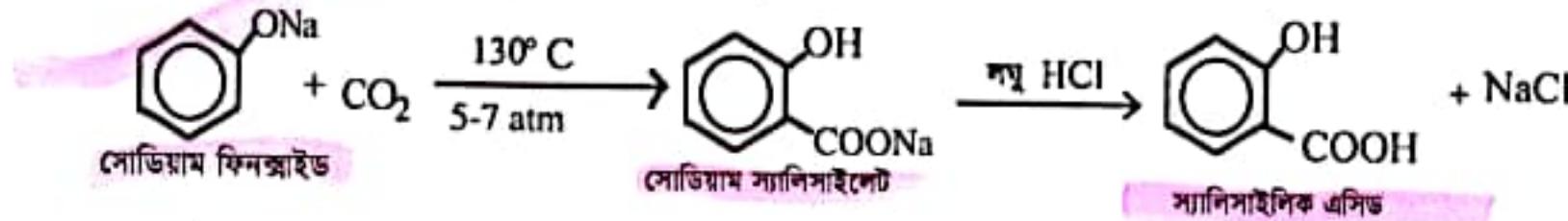
45. স্যালিসাইলিক এসিড কোন ঔষধ তৈরিতে ব্যাবহৃত হয়? (1 point)

- Antiseptic
- Antipyretic
- Analgesic
- All of above
- Skip

Explanation:

জেনে নাও : জ্বর ও ব্যথা নিরাক (anti pyretic & analgesic) রূপে প্যারাসিটামল ও আসপিরিন ব্যথা উপশমে ব্যবহৃত হয়। এছাড়া স্যালিসাইলিক এসিড antiseptic, analgesic ও antipyretic ঔষধ তৈরিতে বিশেষভাবে ব্যবহৃত হয়। মিথাইল স্যালিসাইলেট flavouring agent এবং ফিনাইল স্যালিসাইলেট অ্যাস্টিসেপটিক লোশন 'Salo' তৈরিতে ব্যবহৃত হয়। এ অতি প্রয়োজনীয় স্যালিসাইলিক এসিডটি কোব-স্মিট বিক্রিয়া (Kolbe-Schmitt Reaction) দ্বারা ফেনল থেকে নিম্নরূপে উৎপাদন করা হয়।

সোডিয়াম ফিনক্সাইডকে CO_2 সহ 130°C তাপমাত্রায় ও 5–7 atm চাপে অটোক্লেভ বা আবক্ষ পাত্রে বিক্রিয়া ঘটালে কঠিন সোডিয়াম স্যালিসাইলেট উৎপন্ন হয়। উৎপন্ন এ লবণকে পানিতে দ্রবীভূত করে লবু HCl এসিড যোগ করলে দানাদার স্যালিসাইলিক এসিড পৃথক হয়ে গড়ে। কোব-স্মিট বিক্রিয়া দ্বারা বেনজিন বলয়ে সরাসরি $-\text{COOH}$ মূলক যুক্ত করা যায়।



46. তাপোৎপাদী বিক্রিয়ার ক্ষেত্রে কোনটি সত্য?

(1 point)

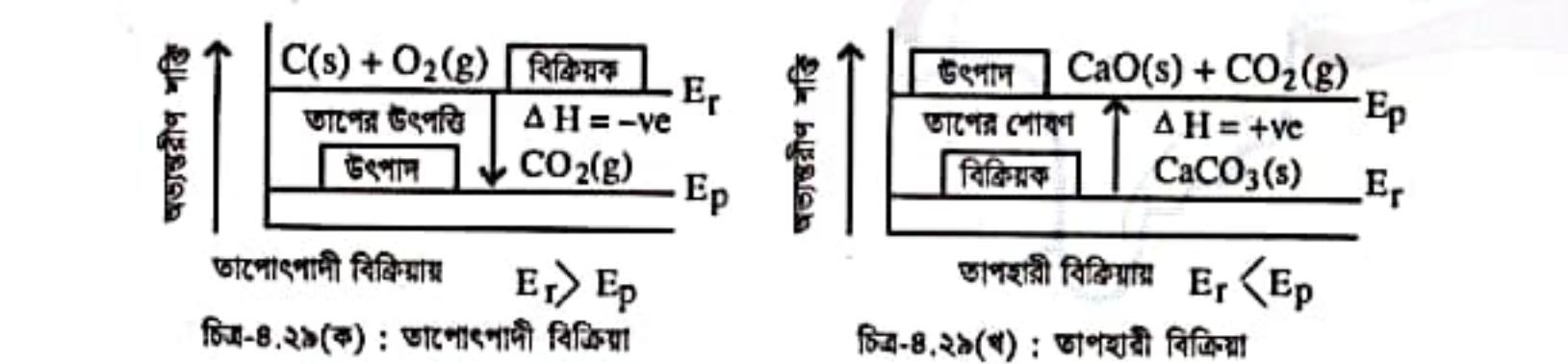
- বিক্রিয়কের অভ্যন্তরীণ শক্তি $>$ উৎপাদের অভ্যন্তরীণ শক্তি
- বিক্রিয়কের অভ্যন্তরীণ শক্তি $<$ উৎপাদের অভ্যন্তরীণ শক্তি
- বিক্রিয়কের অভ্যন্তরীণ শক্তি = উৎপাদের অভ্যন্তরীণ শক্তি
- বিক্রিয়কের অভ্যন্তরীণ শক্তি \leq উৎপাদের অভ্যন্তরীণ শক্তি
- Skip

Explanation:

তাপের শোষণ বা বর্জনের ওপর ভিত্তি করে রাসায়নিক পরিবর্তনকে দুভাগে ভাগ করা যায়—

(i) তাপোৎপাদী পরিবর্তন বা বিক্রিয়া ও (ii) তাপহারী পরিবর্তন বা বিক্রিয়া।

তাপোৎপাদী বিক্রিয়ায় উৎপাদের অভ্যন্তরীণ শক্তি বিক্রিয়কের অভ্যন্তরীণ শক্তির চেয়ে কম হয়। আবার তাপহারী বিক্রিয়ায় উৎপাদের অভ্যন্তরীণ শক্তি (E_p) বিক্রিয়কের অভ্যন্তরীণ শক্তির (E_r) চেয়ে বেশি হয়।



47. XeOF_4 এর গঠন কিরণ?

(1 point)

- বর্গাকার পিরামিডিয়
- Skip
- সরলরৈখিক
- অষ্টতলকীয়
- চতুর্ভুজকীয়

Explanation:

Xe অণুর রাসূল সমস্যার F₁ এর সাথে টেল মূল অন্তর্বে পারে।

অণু	সংজ্ঞা	স্থান
XeF_1	sp^1	বিক্রিয়ক
XeF_2	sp^2	বিক্রিয়ক পদার্থ
XeF_3	sp^3	বিক্রিয়ক বিক্রিয়া
XeOF_4	sp^3	বর্গাকার পিরামিডিয়
XeO_2	sp^2	বিক্রিয়ক

48. কোনটি ডায়াজোমূলকের বিক্রিয়া নয়?

(1 point)

- প্রতিস্থাপন
- বিজ্ঞারণ

- যুগলায়ন
- জারণ
- Skip

Explanation:

ডায়াজোমূলক বিজ্ঞান বিক্রিয়া দেয়

49. নিচের কোন প্রতিস্থাপক টি বেনজিন চক্র অর্থ ও প্যারা নির্দেশক? (1 point)

- $-\text{NR}_3^+$
- $-\text{CONH}_2$
- $-\text{CN}$
- $-\text{Cl}$
- Skip

Explanation:

একযোজী পরমাণু বা মূলকগুলো সাধারনত অর্থ ও প্যারা নির্দেশক হয়।

50. সর্বাধিক তড়িৎ ঝনাত্মক মৌল. (1 point)

- F
- Br
- Cl
- O
- Skip

Explanation:

ফ্লোরিন সর্বাধিক তড়িৎ ঝনাত্মক মৌল :-

কোন সময়োজী যৌগের অগুতে বিদ্যমান শেয়ারকৃত ইলেকট্রন যুগলকে একটি পরমাণু তার নিজের দিকে আকর্ষণ করার ক্ষমতাকে তড়িৎ ঝনাত্মকতা বলে। পরমাণু আকার যত ছোট হয় ইলেকট্রনের উপর নিউক্লিয়াসের আকর্ষণও তত বেশী হয় ফলে তড়িৎ ঝনাত্মকতা বেশী হয়। আবার নিউক্লিয়াস ও বাইরের কক্ষপথের মাঝে অবস্থিত কক্ষপথ সংখ্যা যত বেশী হয়, বহিস্থ স্তরের ইলেকট্রনের উপর নিউক্লিয়াসের আকর্ষণ তত কম হয় এবং তড়িৎ ঝনাত্মকতার মান তত কম হয়। এছাড়া অষ্টক পূর্ণতার কাছাকাছি বিন্যাসের মৌলগুলো (যেমন $-\text{ns}^2\text{np}^5$) পূর্ণতা লাভের প্রবনতার কারণে তড়িৎ ঝনাত্মকতা বেশী হয়। F এর ইলেকট্রন হল -

$$\text{F}(9)-1\text{s}^22\text{s}^22\text{p}^3$$

উপরের ইলেকট্রন বিন্যাস থেকে দেখা যাচ্ছে যে, অষ্টক পূরণ করার জন্য F এর 1 টি ইলেকট্রন দরকার এবং F পর্যায়ের সর্বডানে এবং শ্রেণির সবচেয়ে উপরের মৌল। একারণে নিয়মানুযায়ী ফ্লোরিন সবচেয়ে আকারে ছোট। তাই

তড়িৎ কণাদ্বন্দ্ব যাব থেকে তান দিবে
মুখ্য পদ্ধতি

H	2.1
Li	1.0
Be	1.5

Na	0.9
Mg	1.2

He	
B	2.0
C	2.5
N	3.0
O	3.5
F	4.0
Ne	
Al	1.3
Si	1.8
P	2.1
S	2.5
Cl	3.0
Ar	
Ge	1.8
As	2.0
Se	2.4
Br	2.8
Kr	
In	1.7
Sn	1.8
Sb	1.9
Te	2.1
I	2.5
Xe	

$H, P \rightarrow 2.1$

$N, Cl \rightarrow 3.0$

$C, S \rightarrow 2.5$

$O \rightarrow 3.5 \text{ } \& \text{ } F \rightarrow 4$

51. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NH}_4\text{OH} = \text{CH}_3\text{COONH}_4 + \text{H}_2\text{O}$ বিক্রিয়ার প্রশমন তাপ কত KJ/mol? (1 point)

- 55.2
- 50.4
- 68
- 57.3
- Skip

Explanation:

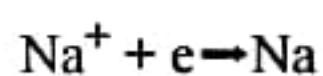
এসিড	তীব্র ক্ষার	প্রশমন তাপ, ΔH_{rxn}° (kJmol $^{-1}$)
HCl (strong)	NaOH	- 57.34
H ₂ SO ₄ (strong)	NaOH	- 57.44
HNO ₃ (strong)	NaOH	- 57.35
HCl (strong)	KOH	- 57.43
CH ₃ COOH (weak)	NaOH	- 55.14
CH ₃ COOH (weak)	NH ₄ OH	- 50.40
HF (weak)	NaOH	- 68.60

52. এক ফ্যারাডে বিদ্যুৎ গলিত NaCl এর মধ্য দিয়ে চালনা করলে ক্যাথোডে কি পরিমাণ Na জমা হবে-

(1 point)

- Skip
- 23.0g
- 46.0g
- 11.5g
- 6.023×10^{23}

Explanation:



দেখা যায়, 1F বিদ্যুৎ দিলে 1মোল সোডিয়াম উৎপন্ন হবে.

1 mol Na=23g Na

53. ইথাইন অনুতে কার্বন-হাইড্রোজেন বন্ধন দৈর্ঘ্য কত nm? (1 point)

(1 point)

- 0.106
- 0.120

- Skip
- 0.109
- 0.134

Explanation:

জ্যামিতিক আকৃতির দিক থেকে দুটি sp অবিটাল সমতলীয় সরলরেখিক এবং H-C-C কোণ 180° এবং C≡C ত্রিবন্ধন দূরত্ব হলো 0.120 nm।

মন্তব্য : কার্বন-কার্বন ত্রিবন্ধন দূরত্ব (0.120 nm) কার্বন-কার্বন ত্রিবন্ধন দূরত্ব (0.134 nm) অপেক্ষা কম হয়।

54. নিচের কোনটা Aqua Fortis?

(1 point)

- $\text{HNO}_3 + 3\text{HCl}$
- HNO_3
- $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4$
- Skip
- $\text{HNO}_3 + \text{HCl}$

Explanation:

Nitric acid (HNO_3), also known as aqua fortis (Latin for "strong water") and spirit of niter, is a highly corrosive mineral acid.

55. কে,কত সালে α কণার বিচ্ছুরণ পরীক্ষাটি করেন?

(1 point)

- Skip
- রাদারফোর্ড, ১৯১১
- জে জে থমসন, ১৯১১
- মোসলে, ১৯১৩
- গোল্ডস্টোন, ১৮৮৬

Explanation:**২.১.১ রাদারফোর্ডের আলফা (α) কণা বিচ্ছুরণ পরীক্ষা : নিউক্লিয়াস আবিষ্কার**

Rutherford's α -Particle Scattering Experiment : Nucleus discovery

ইলেক্ট্রন আবিষ্কারের পর পরমাণুর গঠন সম্পর্কে বিজ্ঞানী থমসন প্রস্তাবিত (1898 খ্রি:) plum-pudding পরমাণু মডেল সম্বন্ধে নিশ্চিত প্রমাণ লাভের উদ্দেশ্যে ১৯১১ খ্রিস্টাব্দে রাদারফোর্ড আলফা (α) কণা বিচ্ছুরণ পরীক্ষাটি করেন। তাঁর পরীক্ষার কিছুদিন পূর্বেই আবিষ্কৃত হয় যে, রেডিয়াম ($_{88}\text{Ra}$) ইউরেনিয়াম ($_{92}\text{U}$) ইত্যাদি তেজক্রিয় মৌল থেকে হতৎকৃতভাবে আলফা কণা বিকিরিত হয়। হিলিয়াম পরমাণু হতে দুটি ইলেক্ট্রন বের করে নিলে যে দ্বিনাম্বক হিলিয়াম নিউক্লিয়াস অবশিষ্ট থাকে; তাকে α -কণা বলে। অবশ্য α -কণার প্রচণ্ড গতি থাকে। আলফা কণার গতি $1.0 \times 10^7 \text{ ms}^{-1}$ হতে $2.5 \times 10^7 \text{ ms}^{-1}$ পর্যন্ত হয়ে থাকে। α -কণাতে দুটি প্রোটন ও দুটি নিউট্রন থাকে (${}_2^4\text{He}^{2+}$)। তাই α -কণার ভর সংখ্যা হয় 4।

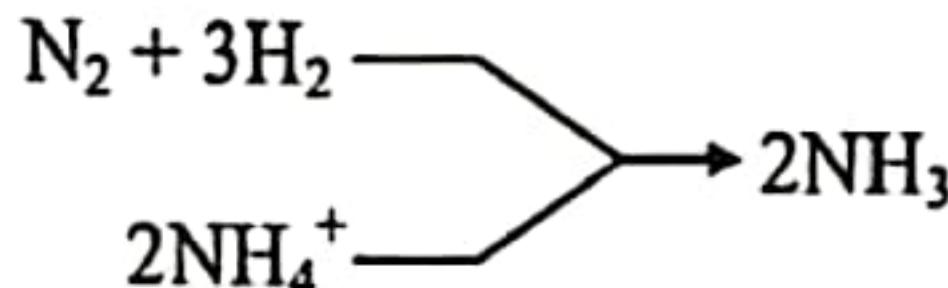
56. N_2 থেকে নাইট্রোজেনাস কমপাউন্ডে রূপান্তর হলো-

(1 point)

- N_2 অ্যাসিমিলেশন
- N_2 ফিঙ্গেশন
- ডিনাইট্রিফিকেশন
- নাইট্রিফিকেশন
- Skip

Explanation:

ব্যাখ্যা: • N_2 ফিল্ডেশন:



- নাইট্রিফিকেশন- $NH_3 \rightarrow NO_2^- \rightarrow NO_3^-$
- ডিনাইট্রিফিকেশন- $NO_3^- \rightarrow NO_2^- \rightarrow NO \rightarrow N_2O \rightarrow N_2$

57. ডিজেল তেলের মূল উপাদানে কত কাররন বিশিষ্ট হাইড্রোকার্বন বিদ্যমান? (1 point)

- C₄-C₁₀
- C₅-C₁₇
- C₁₃-C₁₆
- C₁₃-C₁₇
- Skip

Explanation:

ব্যাখ্যা: গ্যাস $\rightarrow C_1 - C_4$, লাইট পেট্রোলিয়াম $\rightarrow C_5 - C_6$,
 কেরোসিন তেল $\rightarrow C_{12} - C_{15}$, লাইট ন্যাপথা $\rightarrow C_6 - C_7$,
 গ্যাসোলিন/ পেট্রোল $\rightarrow C_5 - C_{12}$,
 লুব্রিকেটিং ওয়েল $\rightarrow C_{15} - C_{18}$,
 প্যারাফিন ওয়াক্স $\rightarrow C_{18} - C_{30}$, বিটুমিন $\rightarrow C_{30} < 1$

58. গ্লাস ক্লিনারে কি ব্যবহার করা যায় না? (1 point)

- ভিনেগার
- অ্যামোনিয়া
- সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড
- ইথানল
- Skip

Explanation:

Ans C Why গ্লাস ক্লিনারের জন্য প্রয়োজন NH_3 , রাবিং অ্যালকোহল
 (আইসো প্রোপাইল অ্যালকোহল), ভিনেগার, সিলিকন, ওয়েটিং এজেন্ট
 (Surfactant), রং ও পানির প্রয়োজন।
 সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড অত্যন্ত ক্ষয়কারী। সোডিয়াম হাইড্রোক্সাইড গ্লাস ক্লিনারে
 থাকে না, কারণ ইহা গ্লাসকে ক্ষয় করে। $SiO_2 + NaOH \rightarrow Na_2SiO_3 + H_2O$

59. উৎপাদের মৌলসংখ্যা বিক্রিয়কের মৌলসংখ্যা অপেক্ষা বেশি হলে নিচের কোনটি সত্য? (1 point)

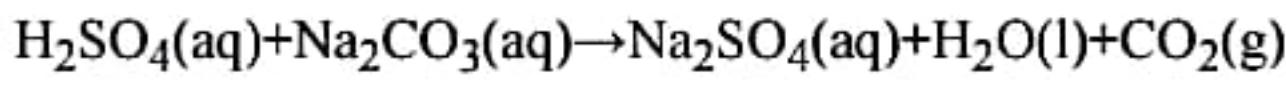
- $\Delta H = \Delta E$
- $\Delta H > \Delta E$
- $\Delta H < \Delta E$

ΔH=0 Skip**Explanation:**

উৎপন্ন তাপ অভ্যন্তরীন শক্তির চেয়ে বেশি হবে।

60. $1\text{ mol Na}_2\text{CO}_3$ = কত মোল H_2SO_4 ?

(1 point)

 2 Skip 1 0.5 2.5**Explanation:**

বিক্রিয়া মতে, 1 Mole Na_2CO_3 =1 Mole H_2SO_4

61. মুখমন্ডলীয় অস্থিতে প্যালেটিন এর সংখ্যা কত?

(1 point)

 5 2 Skip 1 8**Explanation:**

মুখমন্ডলীয় অস্থিতে প্যালেটিন আছে-২টি(Azmal:226)

62. নন প্রোটিন অ্যামাইনো এসিড কোনটি?

(1 point)

 লিউমিন হোমোরোসিন ট্রাইরোসিন জ্যালাইন Skip**Explanation:**

অরনিথিন,সাইট্রুলিন,হোমোরোসিন হল নন প্রোটিন এমিনো এসিড।

Ref-Hasan Sir

63. হেপাটাইটিস সি কে আবিষ্কার করেন?

(1 point)

 Gallow Stanley

- Hervey J. Alter
- Edward Jenner
- Skip

Explanation:

Hervey J.Alter হেপাটাইটিস -সি ভাইরাস আবিষ্কার করেন।

Ref-Hasan Sir,P-140,2020 Edition

64. রেটিনার কোন ধরনের কোষ থেকে অপটিক স্নায়ু তৈরী হয়? (1 point)

- রড কোষ
- কোণ কোষ
- বাইপোলার নিউরন
- গাংগ্লিওন কোষ
- Skip

Explanation:

রেটিনা রড কোষ ও কোণ কোষ নামক দুই ধরনের কোষ নিয়ে গঠিত। - রেটিনার দশটি উপস্তর রয়েছে। - রেটিনায় বস্তুর প্রতিবিষ্঵ তৈরী হয়। - রেটিনা থেকে অপটিক স্নায়ু তৈরী হয়, যা দর্শন অনুভূতি মস্তিষ্কে প্রেরণ করে। রেটিনার গাংগ্লিওন কোষ থেকে অপটিক স্নায়ু তৈরী হয়।

65. নিচের কোন দুইটি অঙ্গি U আকৃতির? (1 point)

- Skip
- হাইওয়েড, ভোমার
- ম্যাঞ্জিলা, ম্যান্ডিবল
- হাইওয়েড, ম্যাঞ্জিলা
- ম্যান্ডিবল, হাইওয়েড

Explanation:

ম্যাঞ্জিলা, ম্যান্ডিবল দুইটি U আকৃতির অঙ্গি (Azmal:226)

66. হাইড্রা সামারসলিং চলনে একবার চললে কয়টি লুপ তৈরী করে? (1 point)

- Skip
- ৩টি
- ১টি
- ৪টি
- ২টি

Explanation:

সমার সলিং একবার চলনে দুটি লুপ তৈরি হয়।

Ref-Azmal Sir,Page-59,20 Edition

67. (1 point)

টারপিনস কোন উদ্ভিদে থাকে?

- সূর্যমুখী
- পুদিনা
- রাবার
- তুলা
- Skip

Explanation:

পুদিনা, তুলসিতে টারপিনস পাওয়া যায়।

Ref-Hasan Sir

68. অগ্রবক্ষের বড় এবং চওড়া অংশের নাম কি?

(1 point)

- এলিট্রা
- Skip
- টারসাল
- প্রোটোনাম
- টেগমিনা

Explanation:

অগ্রবক্ষের টার্গাম অংশটি বেশ বড় একে প্রোটোনাম বলে।

Ref- Azmal Sir,P-68,19 Edition

69. রই মাছের ক্ষেত্রে নিচের কোনটি সঠিক নয়?

(1 point)

- রক্তের বর্ণ লাল
- নিউক্লিয়াসযুক্ত লোহিত রক্তকণিকা
- অ্যামিবয়েড লিউকোসাইট
- রক্ত কণিকা ও ধরনের
- Skip

Explanation:

রই মাছের রক্তকণিকা ২ ধরনের -নিউক্লিয়াসযুক্ত লোহিত রক্ত কণিকা, এমিবয়েড লিউকোসাইট।

Ref-Alim Sir,P- 94,19 Edition

70. নিচের কোনটি খাবার ফসকে ঘাওয়া রোধ করে?

(1 point)

- সাবসেন্ট্রাম
- ল্যাবিয়াল পান্না
- Skip
- সেন্ট্রাম
- ম্যাঞ্জিলারি পান্না

Explanation:

Ref- Azmal Sir,P- 68,19 Edition

71. পোড়োসাইট কোথায় পাওয়া যায়?

(1 point)

- PCT
- DCT
- রেনাল করপাসল
- হেনলির লুপ
- Skip

Explanation:

পোড়োসাইট(ভিসেরাল স্টর)রেনাল করপাসলে পাওয়া যায়।

Ref-Azmal Sir.

72. হাইড্রার দেহের Life Playing Guest বলা হয় কাকে?

(1 point)

- Zoochorella
- Penicillium
- skip
- Chlorohydra
- Lichen

Explanation:

হাইড্রার দেহের Life Playing Guest বলা হয় Zoochorella.

Ref- Alim Sir ,P-63,19 Edition

73. কোনটির অভাবে টিটেনি হয়?

(1 point)

- প্যারাথরমোন
- থাইরক্সিন
- ইনসুলিন
- পিটুইটারি গ্রান্ডি
- Skip

Explanation:

প্যারা-থাইরয়েড থেকে নিঃসৃত প্যারা-হরমোন নামক হরমোনের অভাবে এ রোগ হয়।

74. ইঁদুর এর ক্ষেত্রে কোনটি ফিনাইল এলানিন কোড করে?

(1 point)

- UUA
- UUG
- Skip
- UUU
- UGA

Explanation:

ইঁদুর এর ক্ষেত্রে UUU ফিনাইল এলানিন কোড করো।

Ref- আজমল স্যার বই, P-45,19 Edition

75. TMV এর ক্যাপসোমিয়ারে কয়টি অ্যামিনো অ্যাসিড থাকে?

(1 point)

- ১৫৪টি
- ১৫৬টি
- ১৫৮টি
- ১৫০টি
- Skip

Explanation:

TMV এর ক্যাপসোমিয়ারে ১৫৮ টি এমাইনো এসিড থাকে।

Ref-Hasan Sir,P-145,2020 Edition

76. _____ মেরে/মারিয়ে ফেলাকে ইমাঞ্চুলেশন বলে।

(1 point)

- অপরিপক্ষ পুংকেশর
- পরিপক্ষ পুংকেশর
- অপরিপক্ষ ডিস্বাণু
- পরিপক্ষ ডিস্বাণু
- Skip

Explanation:

অপরিপক্ষ পুংকেশর মেরে ফেলাকে ইমাঞ্চুলেশন বলে।

Ref-Hasan Sir,P-352,July-2020 Edition.

77. কোনটি রানার জাতীয় কান্ড?

(1 point)

- থানকুনি
- রসুন
- মিষ্টি আলু
- হলুদ
- Skip

Explanation:

থানকুনি হল রানার জাতীয় কান্ড।

Ref-Hasan Sir,P-236,July-2020 Edition.

78. Tidal Volume এর মান কত?

(1 point)

- 500 ml
- 400 mL
- 200 mL

-
- 300 mL
- Skip

Explanation:

Tidal Volume এর মান - ৫০০ mL

Ref-Alim Sir.

79. New Born Baby এর ক্ষেত্রে প্রতি মিনিটে হৃদস্পন্দন হার কত? (1 point)

- ১১০-১৫০
- ১৩০-১৪০
- ৭০-৮০
- ১৪০-১৫০
- Skip

Explanation:

সদ্যজাত ভ্রন্থের হৃদস্পন্দন প্রতি মিনিটে ১৪০-১৫০ বার।

80. কত শতাংশ ত্বকীয় প্রবেদন হয়? (1 point)

- ৫-১০%
- ১০-১৫%
- ১% এর ও কম
- ৯০-৯৫%
- Skip

Explanation:

পত্ররস্তীয়-৯৫-৯৮, ত্বকীয়-৫-১০%, লেন্টিকুলার-১% প্রসেদ্ধ হয়।

Ref-Hasan Sir.

81. নিচের কোনটি উদ্ভিদ কোষের অন্যতম বৈশিষ্ট্য? (1 point)

- কোষবিল্লি
- রাইবোসম
- সেন্ড্রোসম
- কোষপ্রাচীর
- Skip

Explanation:

কোষপ্রাচীর উদ্ভিদকোষের অন্যতম বৈশিষ্ট্য যা প্রাণিকোষে নেই।

Ref- আবুল হাসান স্যার, P-6, 19 Edition

82. সুপারফিশিয়াল কটিক্যাল নেফ্রন কত শতাংশ? (1 point)

- 85%
- 25%
- 10%
- 70%
- Skip

Explanation:

সুপারফিশিয়াল কটিকেল নেফ্রন এর ৮৫ %

Ref-Alim Sir.

83. ক্ল্যাভিকল অ্যারোমিয়াল প্রান্ত দিয়ে কার সাথে যুক্ত হয়? (1 point)

- স্টার্নাম
- ক্যাপুলা
- হিউমেরাস
- Skip
- ম্যানুব্রিয়াম

Explanation:

ক্ল্যাভিকল অ্যারোমিয়াল প্রান্ত দিয়ে ক্যাপুলায় যুক্ত থাকে।(Azmal:229)

84. নিচের কোনটি নিষ্ক্রিয় পরিশোষণ নয়? (1 point)

- None
- আয়ন বিনিময় মতবাদ
- ব্যাপন মতবাদ
- ব্যাপক প্রবাহ
- Skip

Explanation:

আয়ন বিনিময় মতবাদ হল সক্রিয় লবণ পরিশোষণ।

Ref-Hasan Sir.

85. কোন প্রযুক্তিতে ইনসুলিন তৈরী করা হয়? (1 point)

- জীন ক্লোনিং
- ডিএনএ রিকমিনেট
- টিস্যু কালচার
- এক্সপ্লান্ট কালচার
- Skip

Explanation:

ডিএনএ রিকমিনেট প্রযুক্তিতে ইনসুলিন তৈরি করা হয়।

86. নিম্নের কোনটি ভূগের এক্টোডার্ম থেকে তৈরি হয়? (1 point)

- কঙ্কালতন্ত্র
- রক্ত সংবহনতন্ত্র
- মায়ুতন্ত্র
- শ্বসনতন্ত্র
- Skip

Explanation:

ভূগোল স্তরের পরিণতি (Fate of germ layers): কর্ডাটা পর্বের সকল প্রাণীতে ভূগোল স্তরের পরিণতি মূলত একই ধরনের হলেও বিভিন্ন শ্রেণিতে এর কিছু তারতম্য ঘটে। নিম্নে মানুষের তিনটি ভূগোল স্তরের পরিণতির তালিকা দেয়া হল-

ভূগোল স্তর পরিণত মানুষের গঠিত কলা

১. ভুকের এপিডার্মিস; ভুকোদ্ভূত গ্রন্থি, চুল, নখ।
২. পরিপাকনালীর অন্তঃআবরণ; এক্টোডার্ম পিটুইটারি গ্রন্থি।
৩. চোখের রেটিনা, লেঙ্গ ও অন্তঃকর্ণের মেম্ব্রেনাস ল্যাবিরিন্থ।
৪. মায়ুতন্ত্র ও সংবেদী অঙ্গসমূহ; দাঁতের এনামেল।

মেসোডার্ম যোজক কলা।

৫. মেরুদণ্ড, কঙ্কালতন্ত্র, পেশী কলা ও লসিকা; বৃক্ষের কর্টেক্স।
৬. রক্ত সংবহনতন্ত্র লসিকা গ্রন্থি ও লসিকা; থাইরয়েড ও থাইমাস গ্রন্থি।
৭. রেচন ও জননঅঙ্গ, লসিকাগ্রন্থি, দেহগহবরের অন্তঃপ্রাচীর।
৮. পরিপাকতন্ত্রের বিভিন্ন অংশ।

৯. অধিকাংশ অন্তঃক্ষরা গ্রন্থি।

এক্লোডার্ম ১০. অগ্ন্যাশয়, মধ্যকর্ণ, শ্বসনতন্ত্র, ঘৰুত, থাইরয়েড ও থাইমাস গ্রন্থি।

১১. রেচন ও জননতন্ত্রের কিয়দংশ।
১২. কঙ্কালতন্ত্র ও পেশীসমূহ।

[Ref: অধ্যাপক আজমল (৫ম সংস্করণ-২০১৮), পৃষ্ঠা: ২৩০]

৮৭. এনজাইনার ব্যাথা কতক্ষণ স্থায়ী হয়?

(1 point)

- ১০-১৫ মিনিট

- ৫-৩০ মিনিট
- ১৫-৩০ মিনিট
- ৫-১০ মিনিট
- Skip

Explanation:

এনজাইনার ব্যাথা ৫-৩০ মিনিট দীর্ঘস্থায়ী হয়।

Ref-Azmal Sir,P- 158,2020 Edition

88. নিচের কোনটি পুরু হয়ে আংটির মত বলয় সৃষ্টি করে? (1 point)

- টিনিডিয়া
- বায়ুথলী
- Skip
- ইন্টিমা
- ট্রাকিয়া

Explanation:

ইন্টিমা পুরু হয়ে আংটির মত বলয় সৃষ্টি করে।

Ref- Azmal Sir,19 Edition

89. ক্লোরোকুইন ওষুধ কোথায় শোষিত হয়? (1 point)

- পাকস্থলী
- ক্ষুদ্রান্ত্র
- বৃহদ্বান্ত্র
- অন্ননালি
- Skip

Explanation:

ক্লোরোকুইন ওষুধ ক্ষুদ্রান্ত্রে শোষিত হয়।

90. শ্বাসনালি কোন ধরনের তরুণাস্থি নির্মিত? (1 point)

- ক্যালসিফাইট
- হায়ালিন
- শ্বেত তন্ত্রময়
- স্থিতিস্থাপক
- Skip

Explanation:

শ্বাসনালি হায়ালিন তরুণাস্থি নির্মিত।

Ref Alim Sir.

91. Pin Point Error Detection (1 point)

We had ought to finish our trip before dark because it gets very cold after the sun goes down.

- Skip
- because
- had ought to
- it
- goes down

92. "Fight shy of" means- (1 point)

- adopt
- snatch
- avoid
- at the sight of
- Skip

93. "Run away, child", said mother. Indirect speech is- (1 point)

- Addressing the children, their mother said to them to run away
- Addressing the children, their mother urged them to run away
- Addressing the child, its mother told it to run away
- Address the children, their mother asked them to run away
- Skip

94. The recipe for vegetables soup has a number of different _____. (1 point)

- parts
- components
- ingredients
- elements
- Skip

95. Identify the correct passive form of the following sentence. "Fayeza is singing a song." (1 point)

- A song is being sung by Fayeza
- A song is was sung by Fayeza
- A song is sang by Fayeza
- A song is sung by Fayeza
- Skip

96. My uncle has three sons, --- work in the same office. (1 point)

- All of them
- Skip
- All of whom
- Who all
- They all

97. Verbs and their corresponding nouns are shown below. Which pair is wrong? (1 point)

Verb	Noun
<input type="radio"/> Better	Betterment
<input type="radio"/> Enter	Entrance
<input type="radio"/> Sell.	Sale
<input checked="" type="radio"/> Fitabla	Fit
<input type="radio"/> Skip	

98. Which of the following is the correct direct form of this sentence? 'He said with joy that it was a very nice thing. (1 point)

- He said, "A nice thing it is!"
- He said, "What a nice thing it is!"
- He said, "What a nice thing it is."
- He said, "Which a nice thing it is"
- Skip

99. Students should not be neglectful _____ their studies. (1 point)

- of
- at
- with
- for
- Skip

100. The press conference did not clarify many issues since since the president responded with _____ and _____ rather than clarity and precision (1 point)

- Sincerity.... Humor
- Incongruity Candor
- Fervor Lucidity
- complication..... Vagueness
- Skip