Y	
C_nH_{2n+2}	
	Y C_nH_{2n+2}

- 0.
- (i) নং বিক্রিয়াকে একই সাথে জারণ-বিজারণ ও প্রতিস্থাপন ঘ. বিক্রিয়া বলা যায় কী? সমীকরণসহ বিশ্লেষণ করো। 8
- ર (ii) নং বিক্রিয়াকে আর্দ্র বিশ্লেষণ বিক্রিয়া বলার কারণ ব্যাখ্যা 51. করো।
- সোডিয়াম হাইড্রোজেন কার্বনেট কীভাবে কেক ফোলায়? খ.
- কেলাস পানি কাকে বলে? ক.
- $A \rightarrow (i) H_2S + Cl_2 \rightarrow S + 2HCl;$ (ii) $CH_3CH_2COOCH_3 + H_2O \rightarrow CH_3CH_2OH + CH_3COOH.$
- হলেও অন্যটি নয়- চিত্রসহ বিশ্লেষণ করো। 8
- সাহায্যে ব্যাখ্যা করো। 0 উদ্দীপকের 'A' মৌলের দুটি রূপভেদের একটি বিদ্যুৎ পরিবাহী ঘ.
- HF একটি পোলার যৌগ— ব্যাখ্যা করো। খ. ર ·C' মৌলের সাথে 'B' মৌলের বন্ধন গঠন প্রক্রিয়া ডায়াগ্রামের 51
- আইসোটোপ কাকে বলে? ক.

[এখানে A, B, C প্রতীকী অর্থে ব্যবহৃত]

মৌল	পর্যায়	গ্রুপ
A	2	14
B	2	17
C	3	2

১. 💽 নিচের তথ্যগুলো লক্ষ্য করো এবং সংশ্লিষ্ট প্রশ্নগুলোর উত্তর দাও:

সুজনশীল প্রশ্ন পর্ণমান -- ৫০ সময় — ২ঘন্টা ৩০ মিনিট [বি. দ্র.: প্রত্যেক বিভাগ থেকে ন্যূনতম ১টি করে মোট৫ টি প্রশ্নের উত্তর দিতে হবে।

রসায়ন (তত্ত্বীয়)

বিষয় কোড: ১ ৩ ৭

2

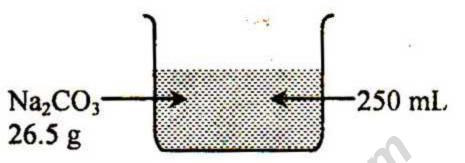
۲

0

সকল বোর্ড-২০১৮

কেন?

- (A) তড়িৎ বিশ্লেষ্য পরিবাহী কাকে বলে? ক. 2 উন্নত দেশে পেট্রোল এর সাথে ইথানল মিশিয়ে ব্যবহার করা হয় খ. 2
- \forall . \therefore CH₄ + O₂ \rightarrow CO₂(g) + H₂O;
- জন্য মারাত্মক ক্ষতিকর। মূল্যায়ন করো।
- X থেকে Y কীভাবে প্রস্তুত করা যায় সমীকরণসহ ব্যাখ্যা করো। ৩ গ. বিভিন্ন ব্যবহারে Y খুব গুরুত্বপূর্ণ। কিন্তু ইহা আমাদের স্বাস্থ্যের घ.
- ইথেন ও ইথিনের মধ্যে কোনটি কম দাহ্য ব্যাখ্যা করো। . 2
- কোক কী? ক.
- অ্যালডিহাইড [c = 1] অ্যালকেন [c=1]
- X ¢. 1 Y
- উদ্দীপকের দ্রবণের মোলারিটি নির্ণয় করো। গ. 0 উদ্দীপকের দ্রবণে 25g HCI যোগ-করলে কোন যৌগটি আগে ঘ. নিঃশেষ হবে– হিসাব করো। 8
- সালফারের পরিবর্তনশীল যোজনী আছে- ব্যাখ্যা করো। খ. ર
- গলনাংক কাকে বলে? ক.



8.

করো।

- প্রমাণ করবে? সমীকরণসহ ব্যাখ্যা করো। 0 উদ্দীপকের Y যৌগ থেকে অ্যালকোহল প্রস্তুতি সম্ভব– বিশ্লেষণ ঘ. 8
- Pb ধাতুর নিম্কাশন একটি বিজারণ প্রক্রিয়া– ব্যাখ্যা করো। খ. ર উদ্দীপকের X যৌগটি একটি অসম্পন্ত হাইড্রোকার্বন– কীভাবে গ.
- আকরিক কাকে বলে? ক.

٢

2

8

সমীরকণসহ বর্ণনা করো। উদ্দীপকে উল্লিখিত মৌলদ্বয়কে যদি খোলা বাতাসে রাখা হয় তবে ঘ. একটি মৌল ক্ষয়প্রাপ্ত হলেও অন্যটি হয় না- সমীকরণসহ বিশ্লেষণ করো। 8

- কোন আকরিকের ক্ষেত্রে? 2 আকরিক থেকে উদ্দীপকের (i)নং মৌলটির নিম্কাশন প্রক্রিয়া গ
- ক. গ্যালভানিক কোষ কী? 2 বক্সাইট এবং গ্যালেনা আকরিকদ্বয়ের মধ্যে তাপজারণ প্রযোজ্য খ.
- (i) অ্যালুমিনিয়াম; (ii) লোহা।
- ৮. 🔝 আমাদের প্রয়োজনীয় দুটি ধাতু হলো:
- সমীকরণসহ ব্যাখ্যা করো। 0 উদ্দীপকে উল্লিখিত বৃষ্টির কারণ ও ফলাফল বিশ্লেষণ করো। ঘ. 8
- খর পানিতে সাবান ফেনা তৈরি করে না কেন? খ. 2 উদ্দীপকে উল্লিখিত পানির বিশেষ বৈশিষ্ট্য কীভাবে সৃষ্টি 1 হয়
- হয়।

ক. pH কী?

- ৭. ▶ "এসিড বৃষ্টির" পানি ভূ-পৃষ্ঠের উপর দিয়ে যাওয়ার সময় বিভিন্ন লবণ এতে দ্রবীভূত হয় এবং পানির বিশেষ বৈশিষ্ট্য "খরতার' সৃষ্টি
- এর মান নির্ণয় করো। 0 উৎপাদ 'A' আমাদের জীব জগতের ভারসাম্য রক্ষায় घ. খব গুরুত্বপূর্ণ। কিন্তু এর অতিরিক্ত উৎপাদন পরিবেশের জন্য ক্ষতিকর— বিশ্লেষণ করো। 8
- গ. যদি C-H, O = O, C = O এবং H O বন্ধন শক্তি যথাক্ৰমে 414, 498, 843 এবং 464 kJ/mol হয় তৰে উপরের বিক্রিয়ার ∆H

٢

বিষয় কোড :

বহুনির্বাচনি অভীক্ষা

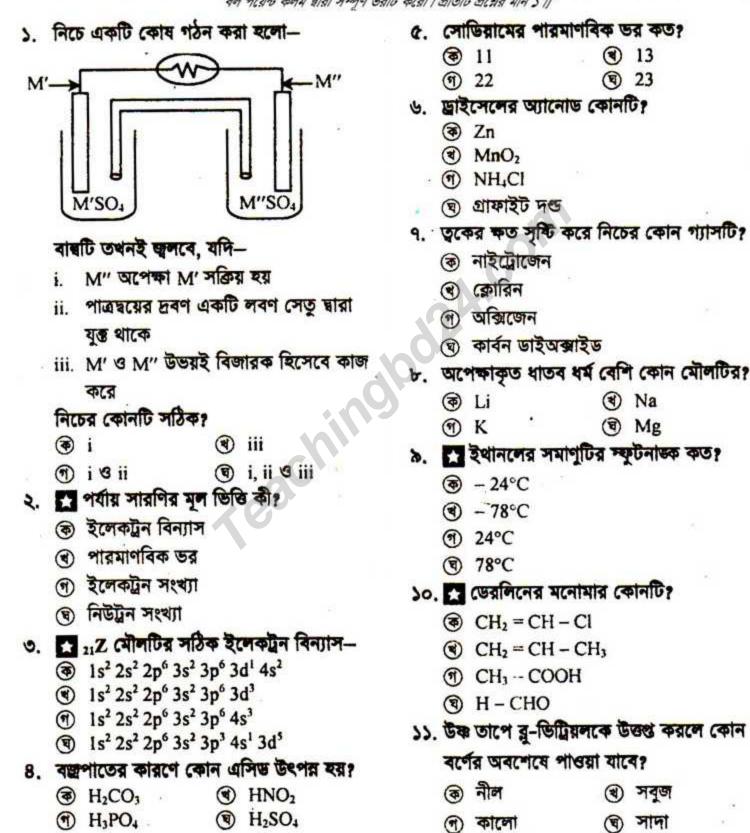
সময় — ২৫ মিনিট

পূর্ণমান— ২৫

٩

0

/বিশেষ দ্রস্টব্য : সরবরাহকৃত বহুনির্বাচনি অভীক্ষার উত্তরপত্রে প্রশ্নের ক্রমিক নম্বরের বিপরীতে প্রদন্ত বর্ণসম্বলিত বৃত্তসমূহ হতে সঠিক/সর্বোৎকৃষ্ট উত্তরের বৃত্তটি বল পয়েন্ট কলম দ্বারা সম্পূর্ণ ভরাট করো। প্রতিটি প্রশ্নের মান ১ ।/



https://teachingbd24.com

 ১২. কোমল পানীয়তে কোন এসিড থাকে? ③ অ্যাসিটিক এসিড ④ কার্বনিক এসিড ④ কার্বলিক এসিড ি সাইট্রিক এসিড ১৩. ▲ নিচের কোন বিক্রিয়াটির উৎপাদিত গ্যাসের ব্যাপন হার অপেক্ষাকৃত বেশি? ③ Cu + গাঢ় H₂SO4 → 	 ১৯. বিশিক্ষেরের দ্রবণকে একরে মিশ্রিত করলে— i. দ্রবণে H⁺ ও OH⁻ দর্শক আয়ন থাকে ii. উৎপন্ন দ্রবণটি ক্ষারীয় প্রকৃতির হবে iii. দ্রবণে 0.088 g লবণ উৎপন্ন হবে নিচের কোনটি সঠিক? i () iii i () iii
($Z_n + $	২০. 🔝 ——– আয়নের দ্রবর্ণে NaOH যোগ
 ⑦ CaCO₃ + গাঁ	করলে সাদা অধঃক্ষেপ উৎপন্ন হয়। i. Zn ²⁺ ii. Ca ²⁺ iii. Al ³⁺ নিচের কোনটি সঠিক?
অপেক্ষাকৃত কম?	🕲 ii 🔍 🕄 iii
$ \begin{array}{cccc} \textcircled{\bullet} & H_2S & \textcircled{\bullet} & SO_2 \\ \hline \textcircled{\bullet} & H_2SO_4 & \textcircled{\bullet} & HNO_3 \\ \end{array} $	🕥 i I iii 🕥 i, ii I iii
১৫. একটি H পরমাণুর প্রকৃত ভর কতা	২১. সোডা অ্যাশের সংকেত কী?
③ 9.11 × 10 ²⁴ g ③ 1.66 × 10 ²⁴ g	CaO Na ₂ CO ₃
(a) 9.11×10^{10} g (b) 1.00×10^{10} g (c) 1.67×10^{-24} g (c) 9.11×10^{-28} g	CaCO ₃ NaHCO ₃
১৬. পানির pH মান কত এর কম হলে সেটি	২২. কোনটি আমাদের শরীরে ইলেকট্রোলাইটের
জীবের জন্য প্রাণনাশক?	চাহিদা পূরণ করে?
(a) 14 (a) 9.5	
(14) (14) 9.5 (14) (14) 9.5 (14) (14) 9.5	
১৭. অ্যামোনিয়া অণুতে মুস্ত জোড় ইলেকট্রন সংখ্যা	২৩. 🖈 দ্বিবন্ধন দেখা যায়—
কতটি?	i. অক্সিজেন অণুতে ii. বিউটেন অণুতে
3 3 3	iii. ডাইক্লোরো মিথেন অণুতে নিচের কোনটি সঠিক?
() 1 . (() 2	লচের কোনাত সাওক? ক্ট i ` স্থ iii
নিচের উদ্দীপকের আলোকে ১৮ ও ১৯ নং প্রশের	() ii 3 iii () ii 3 iii
উত্তর দাও:	২৪. 📩 তাম্রমলের বর্ণ—
20 mL 10 mL	Ŭ .
0.1 M HCI 0.15 M NaOH	 ল সবুজ
	২৫. কোন পদাৰকে তাপ দিলে কাঠন অবস্থা থেকে সরাসরি গ্যাসীয় অবস্থা প্রাপ্ত হয়?
১৮. 🖈 দ্রবণে কতটি NaOH অণু দ্রবীভূত আছে?	(a) NH3 (3) SO2
(a) 8.03×10^{20} (b) 9.03×10^{20}	$\textcircled{G} C_6 H_6 \qquad \textcircled{G} C_{10} H_8$
(9) 8.03×10^{23} (8) 9.03×10^{23}	**
3 1 2 3 0 8 8 4 6 9 3 3 3 2 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 <th>Image: Constraint of the state Image: Constrainton of the state Image: Constraint of the state</th>	Image: Constraint of the state Image: Constrainton of the state Image: Constraint of the state