এইচ এস সি পরীক্ষা ২০১৯ এর মডেল প্রশ্ন (সকল বোর্ড এর জন্য)

রসায়ন : দ্বিতীয় পত্র

বিষয় কোড:

7 4 4

সময়-২ ঘণ্টা ৩৫ মিনিট

সৃজনশীল প্রশ্ন

পূৰ্ণমান: ৫

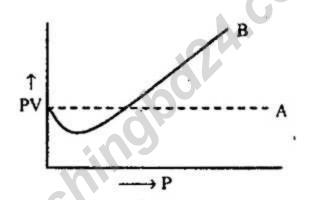
[দ্রফীয়া: ভান পাশের সংখ্যা প্রশ্নের পূর্ণমান জ্ঞাপক। প্রদন্ত উদ্দীপকগুলো মনোযোগ দিয়ে পড় এবং প্রদন্ত **ছয়টি** সূজনশীল প্রশ্ন থেকে যে কোনো চারটি প্রশ্নের উত্তর দাও।/

3. >

- ক. কাইরাল কার্বন কী?
- খ, রেসিমিক মিশ্রণ কী? উদাহরণ দাও।
- গ. উদ্দীপকের বিক্রিয়াটির 'A' উৎপাদের প্রতিস্থাপক অর্থো ও প্যারা নির্দেশক— ব্যাখ্যা করো।
- ঘ. উদ্দীপকের বিক্রিয়াটির কৌশল বর্ণনা করো।

8

ર.▶



- ক. কার্বোক্যাটায়ন কী?
- খ. CGS পদ্ধতিতে 'R' এর মান নির্ণয় করো।
- গ. B-গ্যাসটির আণবিক ভর 28 হলে 27°C তাপমাত্রায় এর RMS বেগ নির্ণয় করো।
- ঘ. A ও B রেখাদ্বয়ের অবস্থানের ভিন্নতার কারণ বিশ্লেষণ করো।

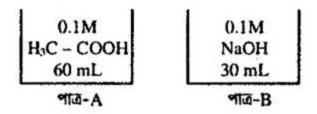
७.▶

ক. প্রমাণ তড়িৎদ্বার বিভব কী?

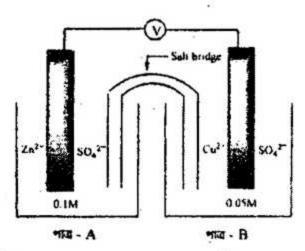
۵

- খ. অনুবন্ধী অম্ল ও অনুবন্ধী ক্ষারক কী?
- গ. (i) নং বিক্রিয়াটির কৌশল বর্ণনা করো।
- ঘ. (ii) নং উদ্দীপকে উল্লেখিত যৌগগুলো সনাক্তকরণে একটি করে পরীক্ষা লিখ।

8.▶



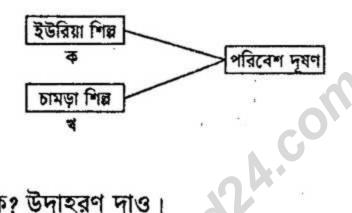
- क. न्याता क्या की?
- খ. CFC কীভাবে ওজোন স্তরের ক্ষয় সাধন করে?
- গ. পাত্র-A ও পাত্র-B কে একত্রে মিশ্রিত করলে দ্রবণের pH গণনা করো। ও
- ঘ. উদ্দীপকের দ্রবণদ্বয়কে একত্রে মিশ্রিত করলে যে বাফার দ্রবণ তৈরি হয় তার ক্রিয়া কৌশল লিখ।
- ৫.► 1.5g ভরের লৌহার আকরিককে লঘু H₂SO₄ এ দ্রবীভূত করে 100 mL করা হল। এ দ্রবণ থেকে 25 mL নিয়ে টাইট্রেট করতে 0.02M 22.5 mL K₂Cr₂O₂ দ্রবণের প্রয়োজন হয়।
- ক. জারণ সংখ্যা কি?
- খ. আদর্শ গ্যাস সমীকরণের দু'টি ব্যবহার লিখ।
- গ. টাইট্রেশনে সংঘটিত বিক্রিয়াটির আয়ন-ইলেকট্রন পর্ম্বতিতে সমতাকরণ করো।
- ঘ, উদ্দীপকের আকরিকে লোহার শতকরা পরিমাণ নির্ণয় করো।
- 4. ▶



যেখানে, $E_{Zn/Zn^{2+}}^{o} = +0.76V$, $E_{Cu/Cu^{2+}}^{o} = -0.34V$

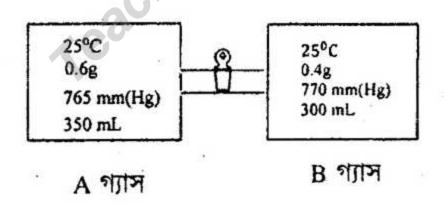
- ক. COD কী?
- খ. মোলার দ্রবণ একটি প্রমাণ দ্রবণ— ব্যাখ্যা করো।
- গ. 25°C তাপমাত্রায় উদ্দীপকের তড়িৎ রাসায়নিক কোষটির তড়িৎচালক বল (emf) নির্ণয় করো।
- ঘ. উদ্দীপকের বিজারণ অর্ধকোষে বিদ্যমান তড়িৎ বিশ্লেষ্য পদার্থকে লোহার পাত্রে রাখা যাবে কি? গাণিতিকভাবে বিশ্লেষণ করো। $[E_{Fe/Fe}^0]^2 + = + 0.44 \text{ V}]$

9.



- ক. নিৰ্দেশক কি?
- খ. টটোমারিজম কি? উদাহরণ দাও।
- গ. ক-শিল্পের উৎপাদনের মূলনীতি বর্ণনা করো।
- ঘ. উদ্দীপকের খ-শিল্প দ্বারা সৃষ্ট দূষণের ক্ষতিকর প্রভাব আলোচনা করো। ৪

b. ▶



- ক. সন্ধি তাপমাত্রা কী?
- খ. 10% H₂SO₄ দ্রবণের শক্তিমাত্রা মোলারিটিতে প্রকাশ করো।
- গ. স্টপকর্কটি খুলে দিলে উদ্দীপকের গ্যাস মিশ্রণের মোট চাপ কত হবে তা নির্ণয় করো ৷
- ঘ. উদ্দীপকের A ও B গ্যাসদ্বয়ের মধ্যে কোনটির ব্যাপনের হার অধিক? গাণিতিকভাবে বিশ্লেষণ করো।

বিষয় কোড:

৭ ৭

[দুন্টব্য: নৈর্ব্যক্তিক অভীক্ষার উত্তরপত্রে প্রশ্নের ক্রমিক নম্বরের বিপরীতে প্রদন্ত বর্ণসম্বলিত বৃত্তসমূহ হতে সঠিক/ সর্বোৎকৃষ্ট উত্তরের বৃত্তটি (●) বল পয়েন্ট কলম দ্বারা সম্পূর্ণ ভরাট কর। প্রতিটি প্রশ্নের মান ১।]

O || CH₃ -C - CH₃ Zn - Hg B + H₂O; B

- কোনটি?
- ক্তি প্রোপিন
- প্রাপেনপি বিউটেন
- থ বিউটিন
- ২. সিরামিক শিল্পে প্রধান কাঁচামাল কোনটি?
 - ক) বোরাক্স
 - ক্রায়োলাইট
 - পু চুনাপাথর
 - ত্ব চায়না ক্লে
- ৩. Milk of lime কোনটি?
 - CaO
 - CaCO₃
 - T Ca(OH)2
 - (NaOH CaO
- এক্টারের কার্যকরী মৃশক কোনটি?
 - ⊕ −COOR
 - (4) -COCI
 - 9 -co-o-co-
 - [®] −CONH₂
- जीवागा ज्ञानानि रतना
 - i. কয়লা
 - ii. প্রাকৃতিক গ্যাস
 - iii. অ্যালকোহল

নিচের কোনটি সঠিক?

- a i g ii
- (1) ii (3) iii
- 1 ii S iii
- (T) i, ii S iii
- ৬. টলেন বিকারক কোনটি?
 - [Ag(NH₃)₂] NO₃
 - ③ [Ag(NH₃)₂] OH
 - [Ag(NH₃)] OH
 - (§) [Ag(NH₃)] Cl
- ৭. কোন শিক্ষের সাথে ক্লিংকোর শব্দটি জড়িত?
 - 📵 পেপার
 - থ গ্লাস

- পিমেন্ট
- 🕲 চামড়া
- ৮. 27°C তাপমাত্রায় 2.5g № গ্যাসের গতিশক্তি কত?

 - (4) $3.452 \times 10^2 \text{ J}$

 - ® 3.45 × 10⁴J
- ৯. চামড়ার কোলাজেনের সাথে নিচের কোনটির বন্ধন গঠিত হয়?
 - Pb
- As
- (Cr
- ১০. <PG এর কেত্রে, সিলিভারে রায়ার কাজে কোনটি ব্যবহৃত হয়?
 - 🕸 পেট্রোল
 - বিউটেন ও প্রোপেন

 - থ ডিজেল
- ১১. যে যৌগুলো আলোক সক্রিয় কিন্তু পরস্পরের দর্পণ প্রতিবিদ্ধ নয়, তাদেরকে কি বলা হয়?
 - ভায়াস্টোরিওমার
 - মেসো যৌগ
 - প্রিসিসিক মিশ্রণ
 - অনানশিওমার
- ১২. হাইড্রোজেন, ফুয়েল সেলে নিয়ের কোন কোষ বিক্রিয়া সংগঠিত হয়?
 - 3 $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
 - $\textcircled{1} 2H_2O \rightarrow 2H_2+O_2$
 - $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O_2$
- ১৩. ইথাইন + $H_2 \xrightarrow{Pd} \overline{X}$; নিম্নে

কোনটি X যৌগের সংকেত?

- 6 CH₃CH₂ = SO₄H
- CH₂ = CH₂
- TH3 = CH3
- [®] C₆H₆

১৪. নিচের কোনটি অপ্রতিসম অ্যালকিন? এর ক্ষেত্রে ইহা সম্ভব নয়। CH₂ = CH₂ ২০. A এর আইসোমারগুলো হলো----i. সিস আইসোমার OH = CH - CH₃ ii. ট্রান্স আইসোমার (R) CICH = CHCI iii. অপটিক্যাল আইসোমার ১৫. নিচের কোনটি জারণ বিজারণ অর্থকোষ? নিচের কোনটি সঠিক? Pt, Cl₂/Cl⁻ இர் பேர் (இ Ag, AgCI/CI⁻ Na - Hg/Na+ ரு i பேiii (1) Pt/Fe2+, Fe3+ ২১. B এর IUPAC নাম কী হবে? ১৬. মন্ড প্রস্তুতিতে কুকিং লিকার হিসাবে নিচের ক) বিউট-1-আইন কোনটি ব্যবহৃত হয়? বিউন-3 -ইন (4) Na₂S + NaOH প) বিউট—1—ইন থে বিউট--3--আইন 1 Ca(OH)2 CaO + Na2O \bigcirc 3.88 \times 10⁻²⁴ ১৭. নিচের কোন বন্ধনটি দুটি পেপটাইড বন্ধনকে (3) 3.83 \times 10⁻²³ যুক্ত করতে ব্যবহৃত হয়? (A) 11 ক গ্লাইকোসাইড থ) হাইড্রোজেন **3** 23 ণ্) পেপটাইড থে সমযোজী

১৮. AICl3 এর দ্রবণ থেকে 27 g Al ধাতুকে ক্যাথোডে জমা করতে কি পরিমাণ বিদ্যুতের

প্রয়োজন? (4) 1 F

13.5 F

(9) 27 F

১৯. 60 – 70°C তাপমাত্রায় ফেনল, ক্লোরোফরমের সাথে NaOH এর সাথে বিক্রিয়া করে স্যালিসিাইল অ্যালডিহাইড উৎপন্ন বিক্রিয়াটির নাম কোনটি?

ক) রোজেনমান্ড

রাইমার—টাইম্যান

ণ) ফ্রিডেল ক্রাফট

কার্বিল অ্যামিন

নিচের উদ্দীপকটি পড়ো এবং ২০ ও ২১ নং প্রশ্নের উত্তর দাও:

C4H8. আণবিক সংকেত বিশিষ্ট দুটি যৌগ A এবং

B. A যৌগের ক্ষেত্রে দুটি আইসোমার হলেও B

(V) ii (S iii

(i, ii G iii

২২. একটি সোডিয়াম পরমাণুর ভর কত?

২৩, মোলারিটি নিম্নের কোনটি দ্বারা পরিবর্তিত হয়?

i. দ্রাবকের আয়তন

ii. দ্রবের পরিমাণ

iii. তাপমাত্রা

নিচের কোনটি সঠিক?

(a) i (c)

(v) ii v iii

(1) ii S iii

(F) i, ii S iii

২৪. নিচের কোনটি সবচেয়ে বেশি ক্ষারীয়?

(€) (CH₃)₃N

[®] CH₃NHCH₃

NH₃

২৫. কয়লায় নিচের কোনটি সবচেয়ে বেশি ক্ষতিকর উপাদান?

ক্তি কার্বন

ব) নাইট্রোজেন

পালফার

(ছ) সিলিকন

100	١	(3)	2	(1)	9	1	8	3	œ	③	9	3	9	1	ъ		8	(1)	30	(1)	77	3	25	3	20	(3)
हिखर	28	•	76	(1)	26	@	29	3	72	3	29	(1)	२०	3	57	9	22	3	২৩	(3)	₹8	1	20			