

# এইচ এস সি ২০১৮ এর মডেল প্রশ্ন (সকল বোর্ডের জন্য)

রসায়ন : দ্বিতীয় পত্র

বিষয় কোড :

১	৭	৭
---	---	---

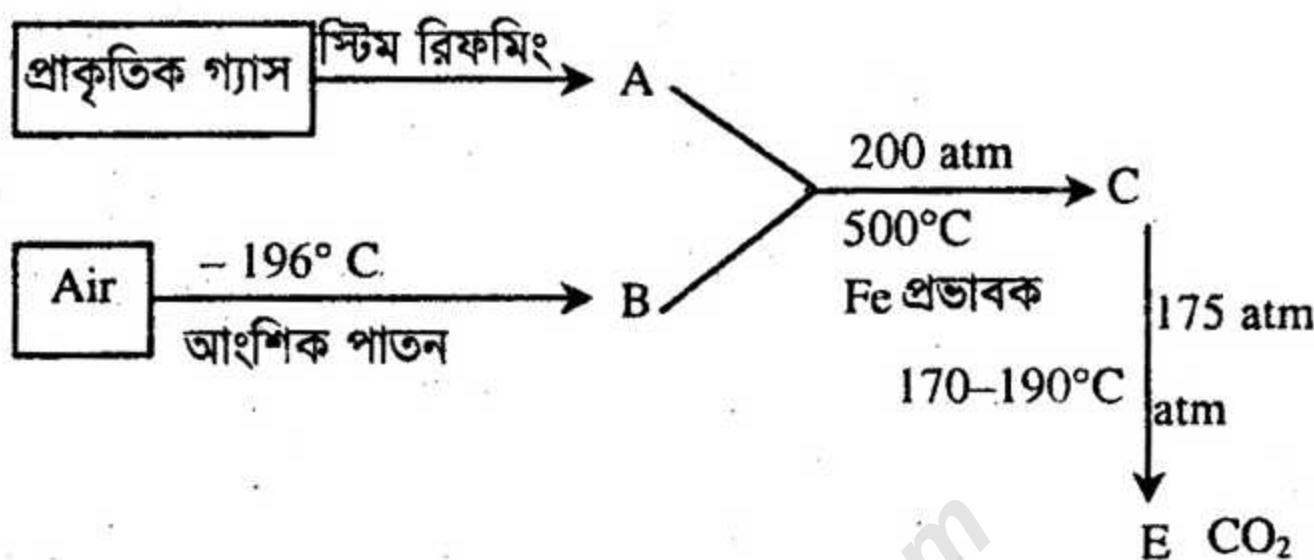
সময়-২ ঘণ্টা ৩৫ মিনিট

সৃজনশীল প্রশ্ন

পূর্ণমান: ৫০

চোটব্য: জন পাশের সংখ্যা প্রয়োগের পূর্ণাঙ্গ জাপক। অদ্য উদ্দীপকগুলো মনোযোগ দিয়ে পড় এবং অদ্য ইয়াটি সৃজনশীল প্রশ্ন থেকে যে কোনো চারটি প্রয়োগের উভয় দাও।।

১. ▶



ক. ETP বলতে কি বুঝা?

১

খ. কাচ তৈরিতে কাচকে অ্যালিনিং করার প্রয়োজন হয় কেন?

২

গ. উদ্দীপকে C এবং E প্রস্তুতির মূলনীতি ব্যাখ্যা করো।

৩

ঘ. E গ্যাসকে কি প্লাস্টিক থেকে প্রস্তুত করা সম্ভব? ব্যাখ্যা কর।

৪

২. ▶ তিনটি জৈব যৌগ নিম্নরূপ:

(ক) R-COOH (খ) R-CHO (গ) HCOOH [R হলো অ্যালকাইল অথবা অ্যারাইল মূলক]

ক. ন্যানো কণা কি?

১

খ. কোন শর্তে উদ্দীপকের (খ) নং যৌগটি ক্যানিজারো বিক্রিয়া দিবে?

২

গ. (খ) নং যৌগটি কেন্দ্রকষী যুত বিক্রিয়া দিলেও (ক) নং যৌগটি দেয় না কারণ ব্যাখ্যা কর।

৩

ঘ. উদ্দীপকের কোন যৌগটি এসিড ও অ্যালডিহাইড উভয় হিসাবে কাজ করে? বিশ্লেষণ কর।

৪

৩. ▶ A একটি অ্যারোমেটিক যৌগ এবং B একটি গুরুত্বপূর্ণ বিকারক যেটি জৈব সংশ্লেষণে ব্যবহৃত হয়।



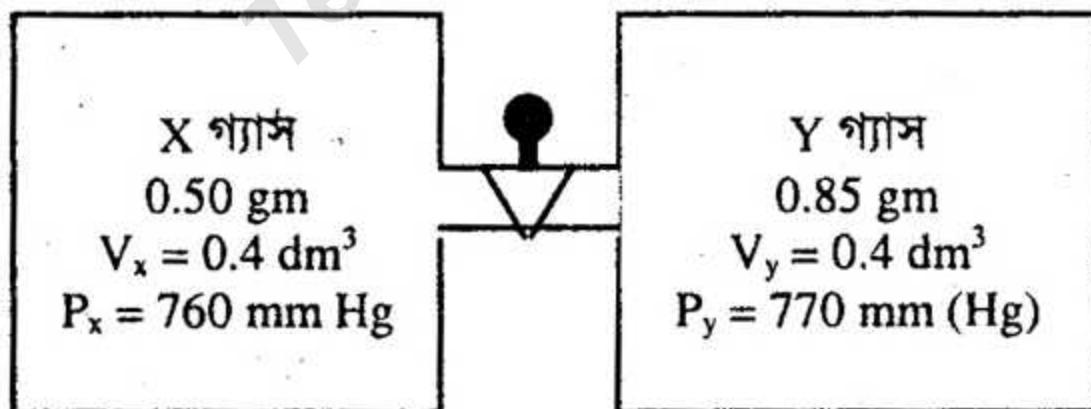
(A) (B) R-MgI [R= যেকোনো অ্যালকাইল মূলক]

- ক. আলোক সমাগুতা কি? ১
- খ. ফেনল অঘঢ়মী কিন্তু ইথানল নিরপেক্ষ যৌগ কেন? ২
- গ. B যৌগ থেকে  $1^\circ$ ,  $2^\circ$ ,  $3^\circ$ , অ্যালকোহল প্রস্তুত করা যায়—উদাহরণসহ ব্যাখ্যা করো। ৩
- ঘ.  $X = -\text{NH}_2$  একটি বেনজিন বলয় সক্রিয় বৃদ্ধিকারী মূলক এবং  $X = -\text{NO}_2$  একটি বেনজিন বলয় সক্রিয়তা হ্রাসকারী মূলক। A যৌগের অনুরনন চিত্রের সাহায্যে এটি ব্যাখ্যা কর। ৪

8. ►  $\text{Zn}/\text{ZnSO}_4 (0.01\text{M}) \parallel \text{CuSO}_4 (0.001\text{M})/\text{Cu}$

$$[\text{E}_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}} = -0.76 \text{ V}, \text{E}_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}} = +0.34 \text{ V}]$$

- ক. বিয়ট-ল্যাম্বাট সূত্রটি বর্ণনা কর। ১
- খ.  $\text{H}_2\text{SO}_4$  কেন লেড স্টোরেজ ব্যাটারীতে ব্যবহৃত হয়? ২
- গ. উদ্ধীপকের কোষটির তড়িচালক বল বিভব গণনা কর। ৩
- ঘ. উদ্ধীপকে অনুসারে কপার পাত্রে  $\text{ZnSO}_4$  দ্রবণ রাখা কি সম্ভব? ব্যাখ্যা কর। ৪
- ঙ. ►



- ক. পানির খরতা কি? ১
- খ. এসিড বৃষ্টি কীভাবে প্রতিরোধ করা যায়? ২
- গ.  $27^\circ\text{C}$  তাপমাত্রায় গ্যাস মিশ্রণের মোট চাপ গণনা কর যখন স্টপ কক্ষটি খুলে দেয়া হয়। ৩
- ঘ.  $25^\circ\text{C}$  তাপমাত্রায় X ও Y গ্যাসের ব্যাপন হারের তুলনা কর। ৪

৬. ►

$20\text{mL}$ <b>HCl</b>	$30\text{mL} 0.5\text{M}$ <b>Na}_2\text{CO}_3</b>
বিকার-A	বিকার-B

- ক. মোলারিটি কি? ১
- খ. জ্যামিতিক সমানুতার শর্তগুলো কি? ২
- গ. বিকার A এর এসিডকে টাইট্রেট করতে বিকার-B এর সম্পূর্ণ ক্ষারকের প্রয়োজন হয়। বিকার -A এর এসিডের ঘনমাত্রা বের কর। ৩
- ঘ. উদ্বীপকের বিক্রিয়ার ক্ষেত্রে টাইট্রেশনের কোন নির্দেশকটি ব্যবহৃত হয়? প্রশ্নমন গ্রাফ চিত্রের মাধ্যমে ব্যাখ্যা কর। ৪
৭. ►  $1.82\text{ g}$  কঠিন আয়রন আকরিক  $150\text{ mL H}_2\text{SO}_4$  এ দ্রবীভূত আছে। এই দ্রবণের  $30\text{mL}$  কে টাইট্রেট করতে  $27.5\text{ mL } 0.02\text{ KMnO}_4$  ব্যবহৃত হয়।
- ক.  $\text{S}_N^1$  বিক্রিয়া কি? ১
- খ.  $3^{\circ}$  অ্যামিন  $2^{\circ}$  অ্যামিন অপেক্ষা কম ক্ষারকীয় কেন? ২
- গ. আয়ন-ইলেক্ট্রন পদ্ধতিতে উদ্বীপকের রিডক্স বিক্রিয়ার সমতা বিধান কর। ৯
- ঘ. উদ্বীপকের তথ্য হতে আয়রন আকরিকের বিশুদ্ধতা গণনা কর। ৮
৮. ►

প্রথম অবস্থা	দ্বিতীয় অবস্থা
$T = 15^{\circ}\text{C}$	$T = 550^{\circ}\text{C}$
$P = 10\text{ atm}$	$P = 0.05\text{ atm}$
$V = 300\text{ cm}^3$	$V = 1.714 \times 10^5\text{ cm}^3$

উভয় অবস্থায় গ্যাসের আণবিক ভর ২।

- ক. নাইট্রোজেন ফিরেশন কি? ১
- খ. “ওজোন স্তর ক্ষয়ের জন্য CFC দায়ী”–কারণ ব্যাখ্যা কর। ২
- গ. উদ্বীপকের গ্যাসের ভর বের কর। ৩
- ঘ. উদ্বীপকের কোন অবস্থায় গ্যাসটি আদর্শ গ্যাসের ন্যায় আচরণ করবে? উত্তরের স্বপক্ষে যুক্তি দাও। ৪

সময় — ২৫ মিনিট

[চুক্তি]: দৈর্ঘ্যস্থিতিক অভিক্ষার উত্তরপত্রে প্রশ্নের ক্রমিক নম্বরের বিপরীতে প্রদত্ত বর্ণসমূহ হতে সঠিক/ সর্বোকৃষ্ট উত্তরের বৃত্তি (●) বল পয়েন্ট কলম দ্বারা সম্পূর্ণ উত্তর কর। প্রতিটি প্রশ্নের মান ১।]

**১. লিথিয়াম আয়ন ব্যাটারিতে তড়িৎ বিশ্লেষ্য হিসেবে কি ব্যবহৃত হয়?**

- (ক)  $\text{LiCOO}_2$       (খ)  $\text{LiNiO}_2$   
 (গ)  $\text{LiMnO}_2$       (ঘ)  $\text{LiCrO}_2$

**২. আলোক সমানুভাব শর্তসমূহ হচ্ছে—**

- i. কাইরাল কার্বন  
 ii. অ-উপরিস্থাপনীয় দর্পণ বিষ্ফল  
 iii. পোলারাইজড আলোক প্রভাবিত করতে পারবে

**নিচের কোনটি সঠিক?**

- (ক) i ও ii      (খ) i ও iii  
 (গ) ii ও iii      (ঘ) i, ii ও iii

**নিচের উদ্ধীপকটি পড়ো এবং ৩ ও ৪ নং প্রশ্নের উত্তর দাও:**

রহমান সাহেব কিছু পরিমাণ লাইম স্টোনকে উত্পন্ন করে 17g উৎপাদ পাত্রের তলায় জমা পেল।

**৩. কতটুকু লাইম স্টোনকে উত্পন্ন করা হয়েছিল?**

- (ক) 32.14g      (খ) 44.56g  
 (গ) 30.36g      (ঘ) 35.26g

**৪. জমাকৃত ঘোগের ধর্ম নিচের কোনটি?**

- i. ঘোগটির জলীয় দ্রবণ একটি ক্ষারীয়  
 ii. HCl এর সাথে বিক্রিয়া লবণ ও পানি তৈরি করে  
 iii. ঘোগটির জলীয় দ্রবণে অতিরিক্ত  $\text{CO}_2$  প্রবাহ করলে পরিষ্কার দ্রবণ তৈরি করে।

**নিচের কোনটি সঠিক?**

- (ক) i ও ii      (খ) ii ও iii  
 (গ) ii ও iii      (ঘ) i, ii ও iii

**৫.  $\text{CuSO}_4 + \text{KI} \longrightarrow \text{Cu}_2\text{I}_2 + \text{I}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$  এই বিক্রিয়ায়—**

- i.  $\text{Cu}^{2+}$  জারিত হয়  
 ii.  $\text{I}^-$  জারিত হয়  
 iii.  $\text{I}^-$  বিজ্ঞারক

**নিচের কোনটি সঠিক?**

- (ক) i ও ii      (খ) i ও iii

- (গ) ii ও iii      (ঘ) i, ii ও iii

**৬.  $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$  উজ্জ্বালন করে পরবর্তীতে Zn এর উপস্থিতিতে আন্ত বিশ্লেষিত করলে নিচের কোনটি পাওয়া যায়?**

- (ক)  $\text{HCHO}$  এর দুই অনু  
 (খ)  $\text{CH}_3\text{COCH}_3$   
 (গ)  $\text{CH}_3\text{CHO}$  এর দুই অনু  
 (ঘ)  $\text{HCHO} + \text{CH}_3 - \text{CHO}$

**৭. লব্ধ  $\text{H}_2\text{SO}_4$  থেকে নিচের কোনটি হাইড্রোজেন গ্যাসকে বিতাড়িত করতে পারে?**

- (ক) Cu      (খ) Hg  
 (গ) Pb      (ঘ) Mg

**৮. নিচের কোনটি লুকাস বিকারক**

- (ক)  $\text{HCl}/\text{NaNO}_2$   
 (খ)  $\text{H}_2/\text{Pb}$   
 (গ)  $\text{HCl}/\text{ZnCl}_2$   
 (ঘ)  $\text{H}_2/\text{Pd}/\text{Basic}$

**৯.  $\text{S}_{\text{N}}2$  বিক্রিয়ায় অ্যালকাইল হ্যালাইনে বিক্রিয়ার কৌশলের ক্ষেত্রে নিচের কোনটি সঠিক?**

- (ক)  $3^\circ > 2^\circ > 1^\circ$   
 (খ)  $1^\circ > 2^\circ > 3^\circ$   
 (গ)  $3^\circ > 1^\circ > 2^\circ$   
 (ঘ) সবগুলো

**১০. ইউরিয়া সার উৎপন্ন হয় নিচের কোনটি থেকে?**

- (ক)  $\text{N}_2$       (খ)  $\text{H}_2$   
 (গ)  $\text{CH}_4$       (ঘ)  $\text{NH}_3$

**১১. লুইস ক্ষারক কোনটি?**

- (ক)  $\text{Cu}^{2+}$       (খ)  $\text{Ag}^+$   
 (গ)  $\text{H}_2\text{O}$       (ঘ)  $\text{Fe}^{3+}$

**১২. HPLC এর পূর্ণরূপ কোনটি?**

- (ক) High Performance liquid Chromatography  
 (খ) High Potentical liquid Chromatography  
 (গ) Higher Purity liquid Chromatography  
 (ঘ) High Performance long Chromatography

১৩. গাঢ় নীল প্লাস তৈরিতে নিচের কোনটি ব্যবহৃত হয়?

- (ক)  $\text{COO}_2$
- (খ)  $\text{MnO}$
- (গ)  $\text{CdS}$
- (ঘ)  $\text{AgCl}$

১৪. কুকিং শিকার এর উপাদান কোনটি?

- i.  $\text{NaOH}$
- ii.  $\text{Na}_2\text{dJ}$
- iii.  $\text{Na}_2\text{CO}_3$

নিচের কোনটি সঠিক?

- (ক) i ও ii
- (খ) ii ও iii
- (গ) ii ও iii
- (ঘ) i, ii ও iii

১৫. নিচের কোনটি বয়েলের সূত্র?

- (ক)  $V \propto P$
- (খ)  $V \propto \frac{1}{P}$
- (গ)  $V \propto D$
- (ঘ)  $V \propto T$

১৬. ফটোকেমিকেল ধোয়াশার জন্য নিচের কোনটি দায়ী নয়?

- (ক) হাইড্রোকার্বন
- (খ)  $\text{NO}_2$
- (গ)  $\text{O}_3$
- (ঘ) CFC

১৭. নিচের কোনটি নিওক্লিওফিলিক সংযোজনে অধিক সক্রিয়তা দেখায়?

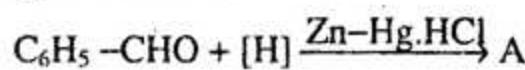
- (ক) মিথান্যাল
- (খ) ইথান্যাল
- (গ) প্রোপানোন
- (ঘ) প্রোপান্যান

১৮. নিচের কোনটি ফেলিং দ্রবণের সাথে বিক্রিয়া করে?

- (ক)  $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{OH}$
- (খ)  $\text{CH}_3\text{OH}$
- (গ)  $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_3$
- (ঘ)  $\text{H}-\text{COOH}$

১৯. নিচের কোনটি সক্রিয়তা হ্রাসকারী মূলক?

- (ক)  $-\text{CH}_3$
- (খ)  $-\text{X}$
- (গ)  $-\text{OH}$
- (ঘ)  $-\text{CHO}$



২০. A যৌগটি হচ্ছে—

- (ক) বেনজিন
- (খ) টলুইন
- (গ) ফেনল
- (ঘ) মিথেন

২১. ETP-এর মাধ্যমে কোন ধরনের বর্জ্য বিশোধন করা হয়?

- (ক) কঠিন
- (খ) তরল
- (গ) গ্যাস
- (ঘ) ধূলা

২২. ব্রু কিট্রিয়লের একটি দ্রবণের ভেতর দিয়ে  $0.5\text{A}$  পরিমাণ বিদ্যুৎ 10 মিনিট ধরে প্রবাহিত করলে কি পরিমাণ কপার সঞ্চিত হবে?

- (ক) 1.0987
- (খ) 0.0987
- (গ) 0.987
- (ঘ) 1.987

২৩. নিচের কোনটি পরমশূন্য তাপমাত্রা?

- (ক)  $-273\text{ k}$
- (খ)  $0^\circ\text{C}$
- (গ)  $-273^\circ\text{C}$
- (ঘ)  $273^\circ\text{C}$

২৪. নিচের কোনটি অ্যানোড হিসেবে কাজ করে?

- (ক)  $\text{Ag}^+/\text{Ag}$
- (খ)  $\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}$
- (গ)  $\text{Zn}/\text{Zn}^{2+}$
- (ঘ)  $\text{H}^+/\text{Hg}(\text{g}).\text{Pt}$

২৫.  $4\text{g H}_2$  গ্যাসের জন্য নিচের কোন সমীকরণটি সঠিক?

- (ক)  $\text{PV} = \text{nRT}$
- (খ)  $\text{PV} = \text{RT}$
- (গ)  $\text{PV} = 2\text{RT}$
- (ঘ)  $\text{PV} = 4\text{RT}$

১	২	৩	৪	৫	৬	৭	৮	৯	১০	১১	১২	১৩	১৪	১৫	১৬	১৭	১৮	১৯	২০	২১	২২	২৩	২৪	২৫	২৬	২৭	২৮	২৯	৩০	
১৪	১৫	১৬	১৭	১৮	১৯	২০	২১	২২	২৩	২৪	২৫	২৬	২৭	২৮	২৯	৩০	৩১	৩২	৩৩	৩৪	৩৫	৩৬	৩৭	৩৮	৩৯	৩৩	৩৪	৩৫	৩৬	৩৭