

আমতলী মডেল স্কুল

প্রাক-নির্বচনী পরীক্ষা ২০২৫

শ্রেণিঃ দশম (SSC-26)

বিষয়ঃ রসায়ন (বহুনির্বাচনী)

বিষয় কোড : ১৩৭

কক্ষ পরিদর্শকের স্বাক্ষর

সময়ঃ ২৫ মিনিট

পূর্ণমানঃ ২৫

নামঃ.....রোলঃ.....শাখাঃ.....

দ্রষ্টব্যঃ সরবরাহকৃত বহু নির্বাচনীর উত্তরপত্রে প্রশ্নের ক্রমিক নম্বরের বিপরীতে প্রদত্ত বর্ণসমূহ হতে সঠিক/সর্বোৎকৃষ্ট উত্তরের বৃত্তটি(০) বল পয়েন্ট কলাম দ্বারা সম্পূর্ণ ভরাট কর। প্রতিটি প্রশ্নের মান ১।

১। অ্যালুমিনিয়াম নাইট্রেট এর একটি অণুতে কতটি পরমাণু থাকে?

- (ক) 5 (খ) 9
(গ) 13 (ঘ) 15

২। মারকারি এর ল্যাটিন নাম কী?

- (ক) Kalium (খ) Ferrum
(গ) plumbum (ঘ) Hydrurgyum

৩। নিউটনের প্রকৃত ভর কত ?

- (ক) $1.675 \times 10^{-24} g$
(খ) $1.673 \times 10^{-24} g$
(গ) $1.67 \times 10^{-24} g$
(ঘ) $1.66 \times 10^{-24} g$

৪। চার্জহীন কণিকা হলো-

- (ক) ইলেকট্রন (খ) প্রোটন
(গ) নিউট্রন (ঘ) মেসন

৫। স্থায়ী মৌলিক কণিকা হলো-

- (i) ইলেকট্রন ও প্রোটন
(ii) প্রোটন ও নিউটন
(iii) নিউটন ও পজিট্রন
নিচের কোনটি সঠিক?

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

নিচের তথ্যেও আলোকে ৬ ও ৭ নং প্রশ্নের উত্তর দাও:

প্রতীকী মৌল	X	Y	P	Z
পারমাণবিক সংখ্যা	P-2	P-1	54	P+1

৬। X মৌলটির পর্যায় সারণির কোন গ্রুপে অবস্থিত?

- (ক) 13 (খ) 14
(গ) 15 (ঘ) 16

৭। Z মৌলটির অবস্থানকারী গ্রুপে পারমাণবিক সংখ্যা বৃদ্ধিও সাথে মৌলসমূহের-

- (i) আকার বাড়ে
(ii) গলনাঙ্ক বাড়ে
(iii) কঠিন অবস্থায় বিদ্যুৎ পরিবাহী
নিচের কোনটি সঠিক?

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

৮। পর্যায় সারণিতে P এর অবস্থান কোথায় ?

- (ক) পর্যায়-2 ও গ্রুপ-11
(খ) পর্যায়-3 ও গ্রুপ-15
(গ) পর্যায়-4 ও গ্রুপ-17
(ঘ) পর্যায়-5 ও গ্রুপ-11

৯। ক্যালসিয়াম মৌলের ইলেকট্রন বিন্যাসের শক্তিস্তর কয়টি?

- (ক) 2 (খ) 3
(গ) 4 (ঘ) 5

১০। ল্যাঙ্কানাইড সারির মৌলসমূহের পারমাণবিক সংখ্যা কত?

- (ক) 57 থেকে 71 পর্যন্ত
(খ) 56 থেকে 89 পর্যন্ত
(গ) 89 থেকে 103 পর্যন্ত
(ঘ) 98 থেকে 103 পর্যন্ত

১১। বেনজিনের স্থূল সংকেতের ভর কত?

- (ক) 7 (খ) 13
(গ) 26 (ঘ) 78

১২। গ্লুকোজের স্থূল সংকেত কোনটি?

- (ক) $C_3H_6O_2$ (খ) C_2H_6O
(গ) CH_2O (ঘ) C_3H_8O

১৩। 56gm Mg থেকে কত গ্রাম MgO উৎপাদন করা যাবে?

- (ক) 11.67g (খ) 23.33g
(গ) 46.67g (ঘ) 93.33g

১৪। 1 মোল নির্দেশ করে-

- (i) 18 g পানি
(ii) 102g H₂SO₄
(iii) 100 g CaCO₃

নিচের কোনটি সঠিক?

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

নিচের চিত্রটির আলোকে ১৫ ও ১৬ নং প্রশ্নের উত্তর দাও :



১৫। A মৌলের কয়টি আইসোটোপ আছে?

- (ক) 2 টি (খ) 3 টি
(গ) 4 টি (ঘ) 5 টি

১৬। A মৌলটি-

- (i) B এর সাথে অক্সাইড গঠন করে
(ii) C এর সাথে সমযোজী বন্ধন গঠন করে।
(iii) AB পানির সাথে এসিড উৎপন্ন করে

নিচের কোনটি সঠিক?

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

১৭। কোনটি একাধারে সংযোজন, সংশ্লেষণ ও জারণ-বিজারণ বিক্রিয়ার উদাহরণ?

- (ক) $Zn + CuSO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + Cu$
(খ) $2H_2 + O_2 \longrightarrow 2H_2O$
(গ) $2Na + 2HCl \longrightarrow 2NaCl + H_2$
(ঘ) $CaO + CO_2 \longrightarrow CaCO_3$

১৮। অ্যামোনিয়াম সায়ানেট হতে ইউরিয়া তৈরির বিক্রিয়াটি কোন ধরণের?

- (ক) পলিমারকরণ (খ) দহন
(গ) সমানুকরণ (ঘ) সংযোজন

১৯। হেবার প্রণালিতে অ্যামোনিয়া উৎপাদনের সময় প্রভাবক হিসেবে ব্যবহৃত হয়-

- (ক) আয়রন চূর্ণ (খ) অক্সিজেন
(গ) নিকেল (ঘ) জৈব পার-অক্সাইড

২০। $2Mg + O_2 = 2MgO$, বিক্রিয়াটি হলো-

- (i) দহন
(ii) সংযোজন
(iii) জারণ-বিজারণ
নিচের কোনটি সঠিক?

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

২১। কোনটির ক্ষেত্রে সাধারণ নিয়মের ব্যতিক্রম ঘটে?

- (ক) C₄H₁₂ (খ) C₆H₆
(গ) C₂H₄ (ঘ) C₁₀H₁₆O

২২। পেন্টেন যৌগের ফ্লুটনাক্ষ কত?

- (ক) 36.1°C (খ) 119°C
(গ) 133°C (ঘ) 250°C

২৩। স্টার্চ থেকে গাঁজন প্রক্রিয়ায় কোনটি প্রস্তুত করা হয়?

- (ক) C_nH_{2n+1} - CHO
(খ) C_nH_{2n+1} - COOH
(গ) C_nH_{2n+2}
(ঘ) C_nH_{2n+1} - OH

২৪। কোনটি অ্যালডিহাইড মূলক ?

- (ক) -OH (খ) C = C
(গ) -CHO (ঘ) -C ≡ C -

২৫। অ্যালকেনের বন্ধন ভাঙা কঠিন-

- (i) কার্বন-কার্বন
(ii) কার্বন-হাইড্রোজেন
(iii) হাইড্রোজেন-অক্সিজেন

নিচের কোনটি সঠিক?

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