

রাজউক উত্তরা মডেল কলেজ ঢাকা
এইচ.এস.সি প্রস্তুতিমূলক পরীক্ষা-২০১৫
শ্রেণি : দ্বাদশ
বিষয় : রসায়ন ২য় পত্র (নৈর্বাণিক অজীবা)

বিষয় কোড 178

সময় : ৩৫ মিনিট

পূর্ণমান : ৩৫

[বি. দ্র. সকল প্রশ্নের উত্তর দাও। প্রত্যেক প্রশ্নের মান ১। সঠিক উত্তরের জন্য ব্যক্তি বল পরেন্ট কলাম দ্বারা পূরণ কর।]

- ১১। $CH_3 - \overset{O}{\parallel} C - CH_2 - CH_3$ যৌগটির IUPAC
নীতি অনুযায়ী সঠিক নাম-
ক। ইথাইল ইমান্যামাইড
খ। N- ইথাইল অ্যামিটাইমাইড
গ। N- অ্যামিটাইল ইথাইল অমিন
ঘ। N- ইথাইল ইথান্যামাইড
- ১০। হাইড্রোজেন ফ্লুরেল সেলের ক্ষেত্রে নিচের কোনটি সঠিক?
ক। পরিবেশ বান্ধব
খ। ইন্ধনের দক্ষতা 40%
গ। এটি অনেক ভারী
ঘ। তাপীয় দৃবন ঘটে
- ১২। কোনটি কার্বোসাইক্লিক যৌগ?
ক। সাইক্লোবিউটেন
খ। সাইক্লোপেন্টেন
গ। সাইক্লোহেক্সেন
ঘ। ফিউরান
- ১১। লেড টেট্রোক্সেজ ব্যটারির বিজারণ ঘটে কোনটির?
ক। Pb
খ। PbO_2
গ। $PbSO_4$
ঘ। PbO
- ১৩। $1^0, 2^0$ এবং 3^0 অ্যালকোহলের পার্থক্য করলে
ব্যবহৃত হয়-
ক। সোডালাইম
খ। সোডিয়াম পানি
গ। লুকাস বিকারক
ঘ। বেকিং পাউডার
- ১২। বেনজিন বলয় নিষ্ক্রিয়কারী গ্রুপ-
i) $-CH_3$
ii) $-NO_2$
iii) $-CHO$
কোনটি সঠিক?
ক। i, ii
খ। ii, iii
গ। i, iii
ঘ। i, ii, iii
- ১৪। NH_3 এর অনুবন্ধী এসিড কোনটি?
ক। NH_4^+
খ। NH_2^-
গ। NI^-
ঘ। HCl
- ১৩। $10gKClO_3$ সম্পূর্ণরূপে বিয়োজিত হলে STP
কত mL O_2 পাওয়া যাবে?
ক। 272.88 ml
খ। 2732.00 ml
গ। 2743.81 ml
ঘ। 2742.84 ml
- ১৫। CaO এর অক্সিজেন কত?
ক। 1
খ। 2
গ। 3
ঘ। 6
- ১৪। GC এর ক্ষেত্রে বাহক গ্যাস নয় কোনটি?
ক। He
খ। O_2
গ। N_2
ঘ। CO_2
- ১৬। কার্বনের ন্যানো পার্টিক্যাল নয় কোনটি?
ক। গ্রাফিন
খ। কার্বন ন্যানোটিউব
গ। ফুলারিন
ঘ। হীরক
- ১৫। মুখ্য নির্দেশক তড়িৎধারণ-
ক। অপ্রমাণ হাইড্রোজেন তড়িৎ ধার
খ। অ্যামালগাম তড়িৎধারণ
গ। গ্যাস তড়িৎধারণ
ঘ। ধাতু-ধাতব আয়ন তড়িৎ ধার
- ১৭। সোডিয়াম টেট্রাথায়োসেটে-এ সালফারের জারণ মান কত?
ক। +1
খ। +1.5
গ। +2
ঘ। +2.5
- ১৬। ETP কোন বর্ধক পরিশোধন করে?
ক। কঠিন
খ। তরল
গ। গ্যাসীয়
ঘ। ধূলা
- ১৮। $R - CH = CH - R'$ এর ওজোনলাইসিসে উৎপন্ন হয়-
i. অ্যালডিহাইড
ii. এসিড
iii. কিটোন
নিচের কোনটি সঠিক?
ক। i
খ। ii
গ। i, ii
ঘ। i, iii
- ১৭। কোনটি কম সক্রিয় ধাতু?
ক। ম্যাগনেসিয়াম
খ। অ্যালুমিনিয়াম
গ। অয়রন
ঘ। মারকারি
- ১৯। 250ml সেমিমোলার H_2SO_4 দ্রবনে কত পানি যোগ
করলে তা ডেসিমোলার দ্রবনে পরিণত হবে?
ক। 500ml
খ। 1000 ml
গ। 1200 ml
ঘ। 1250 ml
- ১৮। 0.015M ঘনমাত্রার $CaCl_2$ দ্রবনের মাত্রা ppm
এককে কত?
ক। 1550
খ। 1650
গ। 1565
ঘ। 1665

Contd.....2

