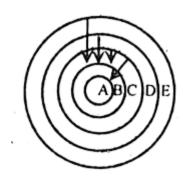
Tonima Tonni (BSc. Hons. in Chemistry)

HSC 1st Year

Model Test Exam

chemistry 1st Paper

Marks: 30 Time: 1hr



1. ক. ভরক্রিয়া সূত্রটি বিবৃত করো।

খ. Al₂O₃ এর অম্লত্ব 6 বলতে কী বোঝ?

গ. B শক্তিস্তরে ইলেকট্রন আপতনের জন্য সৃষ্ট রেখা বর্ণালির দীর্ঘতম তরঙ্গদৈর্ঘ্য নির্ণয় করো।

ঘ. A G C শক্তিস্তরের শক্তির পার্থক্য $1.93 imes 10^{-18} J$ হলে নির্গত - আলোক রশ্মি দৃশ্যমান হবে কিনা? গাণিতিকভাবে বিশ্লেষণ করো।

2. 25° C এবং 50° C তাপমাত্রায় AB3 এর দ্রাব্যতা যথাক্রমে 40 এবং 60। MB এর $k_{sp} = 1.8 \times 10^{-10}$.

ক. উভধর্মী অক্সাইড কাকে বলে?

খ. তাপমাত্রা বৃদ্ধিতে পানির আয়নিক গুণফলের মান বৃদ্ধি পায় কেন?

গ. 50° C তাপমাত্রায় 100 g AB3 এর সম্পুক্ত দ্রবণকে 25°C তাপমাত্রায় শীতল করলে কী

পরিমাণ দ্রব কেলাসিত হবে?

ঘ. AB3 এর উপস্থিতিতে MB-এর দ্রাব্যতা পরিবর্তিত হয়- বিশ্লেষণ করো।

3. (i) CuSO₄.5H₂O

(ii) 25° C তাপমাত্রায় 15 mL. 0.1 M $CaCl_2$ দ্রবণে 20 mL 0.01 K $_2$ CrO $_4$ দ্রবণ যোগ করা হলো.

CaCrO4 এর K_{sp} = 2.3 × 10⁻² M

ক. তড়িৎঋণাত্মকতা কাকে বলে?

খ. NCI5, গঠিত হয় না কেন? ব্যাখ্যা কর।

গ. (i) নং উদ্দীপকের ধাতব আয়নের শনাক্তকরণ পরীক্ষা সংশ্লিষ্ট সমীকরণসহ বর্ণনা কর।

ঘ. (ii) নং উদ্দীপকের মিশ্রণে কোনো অধঃক্ষেপ সৃষ্টি হবে কী? গাণিতিকভাবে বিশ্লেষণ করো।