

| অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর | অ্যাসাইনমেন্ট নাম | শিখনকল/বিষয়বস্তু | নির্দেশনা/ (শৎকেত/ ধাপ/ পরিধি) | ফুলায়ন নির্দেশনা (ক্রমিক) | | | |
|---|---|---|--|--|--|--|--|
| | | | | নির্দেশক | সক্রিয়তার ঘাটা/ নম্বর | ক্ষেত্র | |
| ৩ বিতীয় অধ্যায় গুণাত রসায়ন | দ্রবণের আয়নিক গুণফল এবং দ্রব্যাত গুণফলের প্রয়োগ নির্ধারণ | • আয়নিক হৌগের দ্রব্যাতা, দ্রব্যাত নীতি ও দ্রব্যাত গুণফল ব্যাখ্যা করতে পারবে। | ১। দ্রব্যাতার উপর বিভিন্ন নিয়ামকের প্রভাব ব্যাখ্যা করা ২। বিভিন্ন সম্পূর্ণ লবণের জন্য দ্রব্যাতা গুণফলের সমীকরণ প্রাপ্তয়ন করা ৩। 25°C তাপমাত্রায় পানিতে A_2B লবণের সম্পৃক্ত দ্রবণে B^{2-} আয়নের ধণমাত্রা 6.4×10^{-5} M হলে এই লবণের দ্রব্যাতা গুণফল হিসাব করা। ৪। 10 mL 0.30 M AB_3 , দ্রবণে 2 mL 0.25 M NH_4OH দ্রবণ যোগ করা হল, 25°C তাপমাত্রায় $\text{A}(\text{OH})_3$ লবণের দ্রব্যাতা গুণফল 3.98×10^{-38} হলে নিখিলে অধিক্ষেপ পড়ার সম্ভবনা যাচাই করা। | পাঁচটির ব্যাখ্যা দ্রব্যাতা ব্যাখ্যা, দ্বিতীয়ের প্রকৃতি, দ্রব্যকের প্রকৃতি, চাপের প্রভাব, ভাস্পের প্রভাব ব্যাখ্যা $\text{AB}, \text{AB}_2, \text{A}_2\text{B},$ AB_3 লবণের লবণের জন্য | পাঁচটির ব্যাখ্যা চর্চার ব্যাখ্যা চর্চাটি সমীকরণ প্রয়োন | তিনিটির ব্যাখ্যা চর্চার সমীকরণ প্রয়োন | তিনিটির ব্যাখ্যা দ্বিতীয়ের ব্যাখ্যা দ্বিতীয়ের ব্যাখ্যা |

অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্ধকৃত নম্বর: ১৬
বিঃদ্র: যথাযথ/পূর্ণাঙ্গ = ৮০-১০০%, অধিকাংশ সঠিক = ৭০-৭৯%, আংশিক = ৫০-৬৯%

| নম্বরের ব্যাখ্যা | মন্তব্য |
|------------------|------------------|
| ১৪-১৬ | অতি উত্তম |
| ১১-১৭ | উত্তম |
| ৮-১০ | ভালো |
| ৭ বা ৭ এর কম | অগ্রগতি প্রয়োজন |