

মূল্যায়ন নির্দেশনা (রুব্রিক্স)

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা/ (সংকেত/ ধাপ/ পরিধি)	সক্ষমতার মাত্রা/ নম্বর				স্কোর
				৪	৩	২	১	
৩	দ্রবণের আয়নিক গুণফল এবং দ্রাব্যতা গুণফলের প্রয়োগ নিরূপণ	<ul style="list-style-type: none"> আয়নিক যৌগের দ্রাব্যতা, দ্রাব্যতা নীতি ও দ্রাব্যতা গুণফল ব্যাখ্যা করতে পারবে। 	<p>১। দ্রাব্যতার উপর বিভিন্ন নিয়ামকের প্রভাব ব্যাখ্যা করা</p> <p>২। বিভিন্ন স্বল্পদ্রাব্য লবণের জন্য দ্রাব্যতা গুণফলের সমীকরণ প্রণয়ন করা</p> <p>৩। 25°C তাপমাত্রায় পানিতে A₂B লবণের সম্পৃক্ত দ্রবণে B²⁻ আয়নের ঘনমাত্রা 6.4x10⁻⁵ M হলে ঐ লবণের দ্রাব্যতা গুণফল হিসাব করা</p> <p>৪। 10 mL 0.30 M AB₃ দ্রবণে 2 mL 0.25 M NH₄OH দ্রবণ যোগ করা হলে, 25°C তাপমাত্রায় A(OH)₃ লবণের দ্রাব্যতা গুণফল 3.98x10⁻³⁸ হলে মিশ্রনে অধঃক্ষেপ পড়ার সম্ভবনা যাচাই করা</p>	পাঁচটির ব্যাখ্যা	চারটির ব্যাখ্যা	তিনটির ব্যাখ্যা	দুটির ব্যাখ্যা	
গুনগত রসায়ন			<p>AB, AB₂, A₂B, AB₃ ধরনের লবণের জন্য</p> <p>বিক্রিয়া, A⁺ এর ঘনমাত্রা, দ্রাব্যতা গুণফলের সমীকরণ লিখন, হিসাব</p> <p>বিক্রিয়া, A³⁺ এর ঘনমাত্রা, OH⁻ এর ঘনমাত্রা, A(OH)₃ এর আয়নিক গুণফল, মন্তব্য</p>	চারটি সমীকরণ প্রণয়ন	তিনটির সমীকরণ প্রণয়ন	দুটি সমীকরণ প্রণয়ন	একটি সমীকরণ প্রণয়ন	
				সকল ধাপ অনুসরণ করে যথাযথ হিসাব	সকল ধাপ অনুসরণ করে আংশিক সঠিক হিসাব	আংশিক হিসাব	বিক্রিয়া উল্লেখ	
				সকল ধাপ অনুসরণ করে যথাযথ হিসাব করে মন্তব্য	সকল ধাপ অনুসরণ করে আংশিক সঠিক হিসাব	আংশিক হিসাব	বিক্রিয়া উল্লেখ	মোট

অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত নম্বর: ১৬

বিঃদ্র: যথাযথ/পূর্ণাঙ্গ = ৮০-১০০%, অধিকাংশ সঠিক = ৭০-৭৯%, আংশিক = ৫০-৬৯%

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
১৪-১৬	অতি উত্তম
১১-১৩	উত্তম
৮-১০	ভালো
৭ বা ৭ এর কম	অগ্রগতি প্রয়োজন