

মূল্যায়ন নির্দেশনা (রুব্রিক্স)										
অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা/ (সংকেত/ ধাপ/ পরিধি)	সম্ভবতার মাত্রা/ নম্বর					স্কোর	
				৪	৩	২	১			
৩ দ্বিতীয় অধ্যায়  গুণগত রসায়ন	দ্রবণের আয়নিক গুণফল এবং দ্রাব্যতা গুণফলের প্রয়োগ নিরূপন	● আয়নিক যৌগের দ্রাব্যতা, দ্রাব্যতা নীতি ও দ্রাব্যতা গুণফল ব্যাখ্যা করতে পারবে।	১। দ্রাব্যতার উপর বিভিন্ন নিয়ামকের প্রভাব ব্যাখ্যা করা ২। বিভিন্ন স্বল্পদ্রাব্য লবণের জন্য দ্রাব্যতা গুণফলের সমীকরণ প্রণয়ন করা ৩। 25°C তাপমাত্রায় পানিতে A <sub>2</sub> B লবণের সম্পৃক্ত দ্রবণে B <sup>2-</sup> আয়নের ঘনমাত্রা 6.4x10 <sup>-5</sup> M হলে ঐ লবণের দ্রাব্যতা গুণফল হিসাব করা ৪। 10 mL 0.30 M AB <sub>3</sub> দ্রবণে 2 mL 0.25 M NH <sub>4</sub> OH দ্রবণ যোগ করা হল, 25°C তাপমাত্রায় A(OH) <sub>3</sub> লবণের দ্রাব্যতা গুণফল 3.98x10 <sup>-38</sup> হলে মিশ্রনে অধঃক্ষেপ পড়ার সম্ভাবনা যাচাই করা	দ্রাব্যতা ব্যাখ্যা, দ্রবের প্রকৃতি, দ্রাবকের প্রকৃতি, চাপের প্রভাব, তাপের প্রভাব ব্যাখ্যা	পাঁচটির ব্যাখ্যা	চারটির ব্যাখ্যা	তিনটির ব্যাখ্যা	দুটির ব্যাখ্যা		
				AB, AB <sub>2</sub> , A <sub>2</sub> B, AB <sub>3</sub> ধরনের লবণের জন্য	চারটি সমীকরণ প্রণয়ন	তিনটির সমীকরণ প্রণয়ন	দুটি সমীকরণ প্রণয়ন	একটি সমীকরণ প্রণয়ন		
				বিক্রিয়া, A <sup>+</sup> এর ঘনমাত্রা, দ্রাব্যতা গুণফলের সমীকরণ লিখন, হিসাব	সকল ধাপ অনুসরণ করে যথাযথ হিসাব	সকল ধাপ অনুসরণ করে আংশিক সঠিক হিসাব	আংশিক হিসাব	বিক্রিয়া উল্লেখ		
				বিক্রিয়া, A <sup>3+</sup> এর ঘনমাত্রা, OH <sup>-</sup> এর ঘনমাত্রা, A(OH) <sub>3</sub> এর আয়নিক গুণফল, মন্তব্য	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%										

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