

বিষয় কোড: ১৯১৬

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত, পরিধি, ধাপ)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (ক্রিয়াক্ষ)																																													
৩	প্রদত্ত তথ্য ও উপাত্ত ব্যবহার করে যৌগে উপস্থিত মৌলের শতকরা সংযুতি বের করে আনবিক সংকেত নির্ণয়	প্রদত্ত তথ্য ও উপাত্ত ব্যবহার করে যৌগে উপস্থিত মৌলের শতকরা সংযুতি বের করে আনবিক সংকেত নির্ণয় করতে পারবে শতকরা সংযুতি ব্যবহার করে স্থূল সংকেত ও আনবিক সংকেত নির্ণয় করতে পারবে	- NaCl যৌগে Na ও Cl এর শতকরা সংযুতি - শতকরা সংযুতি থেকে স্থূলসংকেত নির্ণয়ের ধাপ - C=৪০% H= ৬.৬৭% এবং যৌগটির বাষ্প ঘনত্ব ৯০ হলে আনবিক সংকেত নির্ণয়	<table><tr><th>নির্দেশক</th><th>৪</th><th>৩</th><th>২</th><th>১</th><th>স্কোর</th><th>মন্তব্য</th></tr><tr><td>NaCl যৌগে Na ও Cl এর শতকরা সংযুতি</td><td>নির্ভুলভাবে NaCl যৌগে Na ও Cl এর শতকরা সংযুতি হিসাব করে লিখলে</td><td>নির্ভুলভাবে NaCl যৌগে Na অথবা Cl এর শতকরা সংযুতি হিসাব করে লিখলে</td><td>NaCl যৌগে Na অথবা Cl এর শতকরা সংযুতির হিসাব আংশিকভাবে লিখলে</td><td>NaCl যৌগের আনবিক ভর হিসাব করে লিখলে</td><td></td><td></td></tr><tr><td>শতকরা সংযুতি থেকে স্থূলসংকেত নির্ণয়</td><td>ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে স্থূল সংকেত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে</td><td>ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে যৌগে মৌলসমূহের অনুপাত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে</td><td>ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে যৌগে মৌলসমূহের অনুপাত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে</td><td></td><td></td><td></td></tr><tr><td>C=৪০% H= ৬.৬৭% এবং যৌগটির বাষ্প ঘনত্ব ৯০ হলে আনবিক সংকেত নির্ণয়</td><td>নির্ভুলভাবে যথাযথ ধাপ অনুসরণ করে আনবিক সংকেতসহ বিস্তারিত লিখলে</td><td>নির্ভুলভাবে যথাযথ ধাপ অনুসরণ করে স্থূল সংকেতসহ বিস্তারিত লিখলে</td><td>স্থূলসংকেত বের করলে</td><td>শুধু আনবিক সংকেত লিখলে</td><td></td><td></td></tr><tr><td>বরাদ্দকৃত নম্বরঃ ১২</td><td></td><td></td><td></td><td>মোট</td><td></td><td></td></tr></table> <table><tr><th>নম্বরের ব্যাপ্তি</th><th>রেটিং</th></tr><tr><td>১০-১২</td><td>অতি উত্তম</td></tr><tr><td>৮-৯</td><td>উত্তম</td></tr><tr><td>৬-৭</td><td>ভালো</td></tr><tr><td>০-০৫</td><td>অগ্রগতি প্রয়োজন</td></tr></table>	নির্দেশক	৪	৩	২	১	স্কোর	মন্তব্য	NaCl যৌগে Na ও Cl এর শতকরা সংযুতি	নির্ভুলভাবে NaCl যৌগে Na ও Cl এর শতকরা সংযুতি হিসাব করে লিখলে	নির্ভুলভাবে NaCl যৌগে Na অথবা Cl এর শতকরা সংযুতি হিসাব করে লিখলে	NaCl যৌগে Na অথবা Cl এর শতকরা সংযুতির হিসাব আংশিকভাবে লিখলে	NaCl যৌগের আনবিক ভর হিসাব করে লিখলে			শতকরা সংযুতি থেকে স্থূলসংকেত নির্ণয়	ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে স্থূল সংকেত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে	ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে যৌগে মৌলসমূহের অনুপাত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে	ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে যৌগে মৌলসমূহের অনুপাত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে				C=৪০% H= ৬.৬৭% এবং যৌগটির বাষ্প ঘনত্ব ৯০ হলে আনবিক সংকেত নির্ণয়	নির্ভুলভাবে যথাযথ ধাপ অনুসরণ করে আনবিক সংকেতসহ বিস্তারিত লিখলে	নির্ভুলভাবে যথাযথ ধাপ অনুসরণ করে স্থূল সংকেতসহ বিস্তারিত লিখলে	স্থূলসংকেত বের করলে	শুধু আনবিক সংকেত লিখলে			বরাদ্দকৃত নম্বরঃ ১২				মোট			নম্বরের ব্যাপ্তি	রেটিং	১০-১২	অতি উত্তম	৮-৯	উত্তম	৬-৭	ভালো	০-০৫	অগ্রগতি প্রয়োজন
নির্দেশক	৪	৩	২	১	স্কোর	মন্তব্য																																											
NaCl যৌগে Na ও Cl এর শতকরা সংযুতি	নির্ভুলভাবে NaCl যৌগে Na ও Cl এর শতকরা সংযুতি হিসাব করে লিখলে	নির্ভুলভাবে NaCl যৌগে Na অথবা Cl এর শতকরা সংযুতি হিসাব করে লিখলে	NaCl যৌগে Na অথবা Cl এর শতকরা সংযুতির হিসাব আংশিকভাবে লিখলে	NaCl যৌগের আনবিক ভর হিসাব করে লিখলে																																													
শতকরা সংযুতি থেকে স্থূলসংকেত নির্ণয়	ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে স্থূল সংকেত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে	ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে যৌগে মৌলসমূহের অনুপাত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে	ধারাবাহিকভাবে শতকরা সংযুক্তি থেকে যৌগে মৌলসমূহের অনুপাত নির্ণয়ের ধাপসমূহ বর্ণনা করে লিখলে																																														
C=৪০% H= ৬.৬৭% এবং যৌগটির বাষ্প ঘনত্ব ৯০ হলে আনবিক সংকেত নির্ণয়	নির্ভুলভাবে যথাযথ ধাপ অনুসরণ করে আনবিক সংকেতসহ বিস্তারিত লিখলে	নির্ভুলভাবে যথাযথ ধাপ অনুসরণ করে স্থূল সংকেতসহ বিস্তারিত লিখলে	স্থূলসংকেত বের করলে	শুধু আনবিক সংকেত লিখলে																																													
বরাদ্দকৃত নম্বরঃ ১২				মোট																																													
নম্বরের ব্যাপ্তি	রেটিং																																																
১০-১২	অতি উত্তম																																																
৮-৯	উত্তম																																																
৬-৭	ভালো																																																
০-০৫	অগ্রগতি প্রয়োজন																																																