

এসএসসি (ভোকেশনাল)/দাখিল (ভোকেশনাল) স্তরের নবম শ্রেণি পরীক্ষা-২০২১ এর পরীক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

শ্রেণি: নবম

বিষয়: রসায়ন-১

বিষয় কোড: ১৯১৬

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত, পরিধি, ধাপ)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (রুব্রিক্স)													
				নির্দেশক	৪	৩	২	১	স্কোর	মন্তব্য							
৪	পরমাণুর স্থায়িত্ব ব্যাখ্যায় বোর পরমাণুর মডেলটি অধিক উপযোগী- বিশ্লেষণ কর	<ul style="list-style-type: none"> পরমাণুর গঠন সম্পর্কে রাদারফোর্ড ও বোর পরমাণু মডেলের বর্ণনা করতে পারবে। রাদারফোর্ড ও বোর পরমাণু মডেলের মধ্যে কোনটি বেশি গ্রহনযোগ্য তা ব্যাখ্যা করতে পারবে। 	<ul style="list-style-type: none"> পরমাণুর ধারণা রাদারফোর্ড পরমাণুর মডেলের ধারণা বোর পরমাণুর মডেলের ধারণা বোর পরমাণুর মডেলের গ্রহনযোগ্যতা 	পরমাণুর ধারণা	উদাহরণসহ নির্ভুলভাবে বিস্তারিত লিখলে	উদাহরণসহ নির্ভুলভাবে লিখলে	উদাহরণ ব্যতিত বিস্তারিত লিখলে	আংশিকভাবে লিখলে									
				রাদারফোর্ড পরমাণুর মডেলের ধারণা	চিত্রসহ নির্ভুলভাবে বিস্তারিত লিখলে	চিত্রসহ নির্ভুলভাবে লিখলে	চিত্র ব্যতিত বিস্তারিত লিখলে	আংশিকভাবে লিখলে									
				বোর পরমাণু মডেলের ধারণা	চিত্রসহ নির্ভুলভাবে বিস্তারিত লিখলে	চিত্রসহ নির্ভুলভাবে লিখলে	চিত্র ব্যতিত বিস্তারিত লিখলে	আংশিকভাবে লিখলে									
				বোর পরমাণুর মডেলের গ্রহনযোগ্যতা	চিত্রসহ নির্ভুলভাবে বিস্তারিত লিখলে	চিত্রসহ নির্ভুলভাবে লিখলে	চিত্র ব্যতিত বিস্তারিত লিখলে	আংশিকভাবে লিখলে									
				বরাদ্দকৃত নম্বরঃ ১৬						মোট							
				<table border="1"> <thead> <tr> <th>নম্বরের ব্যাপ্তি</th> <th>রেটিং</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>১৩-১৬</td> <td>অতি উত্তম</td> </tr> <tr> <td>১১-১২</td> <td>উত্তম</td> </tr> <tr> <td>৮-১০</td> <td>ভালো</td> </tr> <tr> <td>০-৭</td> <td>অগ্রগতি প্রয়োজন</td> </tr> </tbody> </table>						নম্বরের ব্যাপ্তি	রেটিং	১৩-১৬	অতি উত্তম	১১-১২	উত্তম	৮-১০	ভালো
নম্বরের ব্যাপ্তি	রেটিং																
১৩-১৬	অতি উত্তম																
১১-১২	উত্তম																
৮-১০	ভালো																
০-৭	অগ্রগতি প্রয়োজন																