



২০২২ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: রসায়ন

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ১৭৬

স্তর: এইচএসসি

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনকল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা/ (সংকেত/ ধাপ/ পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (কল্পিত)					
				নির্দেশক	সক্ষমতার মাত্রা/ নম্বর				কোর
				৪	৩	২	১		
১	পরমাণুর অভ্যন্তরে ইলেকট্রনের অবস্থান এবং পারমাণবিক বর্ণালীর উৎস	<ul style="list-style-type: none"> পরমাণুর রাদারফোর্ড ও বোর মডেলের তুলনা করতে পারবে কোয়ান্টাম সংখ্যা, বিভিন্ন উপস্তর এবং ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা ব্যাখ্যা করতে পারবে কোয়ান্টাম উপস্তরের শক্তিস্তর এবং আকৃতি বর্ণনা করতে পারবে আউফব্যাউ, হুভ ও পউলির বর্জন নীতি প্রয়োগ করে পরমাণুর ইলেকট্রন বিন্যাস করতে পারবে তড়িৎ চুম্বকীয় বর্ণালী ব্যাখ্যা করতে পারবে বোর পরমাণুর মডেল অনুসারে হাইড্রোজেন পনমাণুর বর্ণালী ব্যাখ্যা করতে পারবে 	<p>১। ইলেকট্রন বিন্যাস সম্পর্কিত নীতিসমূহ ব্যাখ্যা করা</p> <p>২। কোয়ান্টাম সংখ্যা থেকে শক্তিস্তর সমূহের ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা নির্ণয় করা</p> <p>৩। উপস্তরের সমূহের বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা করা</p> <p>৪। পারমাণবিক বর্ণালীর উৎস ব্যাখ্যা করা</p>	<p>আউফব্যাউ নীতি, হুভের নীতি, পউলির বর্জন নীতি বর্ণনা ও ব্যতিক্রমসহ ব্যাখ্যা</p> <p>চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অবিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা হিসাব</p> <p>s, p ও d অবিটালের বর্ণনা ও আকৃতি যথাযথ ব্যাখ্যা</p> <p>হাইড্রোজেন এর পারমাণবিক বর্ণালীর গাণিতিক ব্যাখ্যা ও রেখাচিত্র অঙ্কন</p>	<p>নীতিসমূহের ব্যতিক্রমসহ যথাযথ ব্যাখ্যা</p> <p>চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অবিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা অধিকাংশ সঠিক হিসাব</p> <p>তিনটি অবিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি আংশিক ব্যাখ্যা</p> <p>হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর যথাযথ গাণিতিক ব্যাখ্যা এবং বিভিন্ন লাইনের নামসহ রেখাচিত্র অঙ্কন</p>	<p>নীতিসমূহের ব্যতিক্রমসহ অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা</p> <p>চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অবিটাল সংখ্যা নির্ণয়</p> <p>দুটি অবিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা</p> <p>হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর আংশিক গাণিতিক ব্যাখ্যা</p>	<p>একটি বা দুটি নীতির বর্ণনা</p> <p>চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয়</p> <p>একটি অবিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা</p> <p>হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর রেখাচিত্র অঙ্কন</p>		
মোট									
<p>অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত নম্বর: ১৬</p> <p>বিভ্র: যথাযথ/পূর্ণাঙ্গ = ৮০-১০০%, অধিকাংশ সঠিক = ৭০-৭৯%, আংশিক = ৫০-৬৯%</p>									

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
১৩-১৬	অতি উত্তম
১১-১২	উত্তম
০৮-১০	ভালো
০-০৭	অগ্রগতি প্রয়োজন

চট্টগ্রাম কলেজ কর্তৃপক্ষ

YESTERDAY AT 7:43 PM

