

২০২২ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: রসায়ন

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ১৭৬

স্তর: এইচএসসি

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা/ (সংকেত/ ধাপ/ পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (ক্রত্বিক্র)				
				নির্দেশক	সক্ষমতার মাত্রা/ নম্বর			
					৪	৩	২	১
১ দ্বিতীয় অধ্যয়	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 উপস্থির এবং ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা ব্যাখ্য করতে পারবে কোয়ান্টাম উপস্থিরের শক্তিক্রম এবং আকৃতি বর্ণনা করতে পারবে আউফবাউ, ছন্দ ও পটলির 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 শক্তিস্থ সমূহের ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা নির্ণয় করা</p> <p>৩। উপস্থিরের সমূহের বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা করা</p> <p>৪। পারমাণবিক বর্ণালীর উৎস ব্যাখ্যা করা</p>	আউফবাউ নীতি, ছন্দের নীতি, পটলির বর্জন নীতি বর্ণনা ও ব্যতিক্রমসহ ব্যাখ্যা	নীতিসমূহের ব্যতিক্রমসহ যথাযথ ব্যাখ্যা	নীতিসমূহের অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	নীতিসমূহের আংশিক ব্যাখ্যা	একটি বা দুটি নীতির বর্ণনা
গুনগত রসায়ন				চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্থের অবিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা হিসাব	চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্থের অবিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা যথাযথ হিসাব	চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্থের অবিটাল সংখ্যা নির্ণয়	চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় চতুর্থ শক্তিস্থের অবিটাল সংখ্যা নির্ণয়	চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয়
				s, p ও d অবিটালের বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা	তিনটি অবিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি যথাযথ ব্যাখ্যা	তিনটি অবিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি আংশিক ব্যাখ্যা	দুটি অবিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা	একটি অবিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা
				হাইড্রোজেন এর পারমাণবিক বর্ণালীর গাণিতিক ব্যাখ্যা ও রেখাচিত্র অঙ্কন	হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর যথাযথ গাণিতিক ব্যাখ্যা এবং বিভিন্ন লাইনের নামসহ রেখাচিত্র অঙ্কন	হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর অধিকাংশ সঠিক গাণিতিক ব্যাখ্যাসহ রেখাচিত্র অঙ্কন	হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর আংশিক গাণিতিক ব্যাখ্যা	হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর রেখাচিত্র অঙ্কন
				অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত নম্বর: ১৬				
				বিঃদ্র: যথাযথ/পূর্ণাঙ্গ = ৮০-১০০%, অধিকাংশ সঠিক = ৭০-৭৯%, আংশিক = ৫০-৬৯%				
				মোট				

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