

৬ষ্ঠ সপ্তাহের এসাইনমেন্ট

অ্যাসাইনমেন্ট নং	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল /বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত/ ধাপ/পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশিকা (কৃত্রিক)					মন্তব্য
০১	شعب الإيمان بضوء الحديث الشريف	অধ্যায় : আল ইমান	عَنْ أَبِي هُرَيْرَةَ قَالَ قَالَ رَسُولُ اللَّهِ صَلَّى اللَّهُ عَلَيْهِ وَسَلَّمَ- « الإِيمَانُ بَضْعٌ وَسِنْعُونَ أَوْ بَضْعٌ وَسِنُونٌ شُعْبَةٌ فَأَفْضَلُهَا قَوْلُ لَا إِلَهَ إِلَّا اللَّهُ وَأَذْنَاها إِمَاطَةُ الْأَدْيِ مِنَ الْإِيمَانِ • হাদিসটির শাব্দিক ও সরল অনুবাদ • হাদিসটির রাবি পরিচিতি • ইমানের পরিচয় ও শাখা প্রশাখা • দূষণমুক্ত পরিবেশ ও শালীন সমাজ গঠনে হাদীসটির প্রয়োগিক গুরুত্ব সম্পর্কে মতামত	নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর				কোর
				৪	৩	২	১		
			হাদিসটির শাব্দিক ও সরল অনুবাদ	হাদিসটির শাব্দিক ও সরল অনুবাদ লিখলে	হাদিসটির সরল অনুবাদ লিখলে	হাদিসটির সরল অনুবাদ অধিকাংশ লিখলে	হাদিসটির সরল অনুবাদ সরল আংশিক লিখলে		
			হাদিসটির রাবি পরিচিতি	রাবির নাম ও বংশ পরিচয়, ইসলাম গ্রহণ, নবির সাথে যুদ্ধে অংশগ্রহণ, হাদিস বর্ণনা, মৃত্যু তারিখসহ বর্ণনা করলে	রাবির নাম ও বংশ পরিচয়, ইসলাম গ্রহণ, হাদিস বর্ণনা, মৃত্যু তারিখসহ বর্ণনা করলে	রাবির নাম ও বংশ পরিচয় এবং হাদিস বর্ণনা উল্লেখ করলে	রাবি সম্পর্কে সংক্ষিপ্ত ধারণা দিলে		
			ইমানের পরিচয় ও শাখা প্রশাখা	ইমানের শাব্দিক অর্থ, পারিভাষিক সংজ্ঞা, ইমানের শাখা সংখ্যা ও ৪টি শাখা উল্লেখ করলে	ইমানের শাব্দিক অর্থ, পারিভাষিক সংজ্ঞা, ইমানের শাখা সংখ্যা ও ৩টি শাখা উল্লেখ করলে	ইমানের শাব্দিক অর্থ, পারিভাষিক সংজ্ঞা, ইমানের শাখা সংখ্যা ও ২টি শাখা উল্লেখ করলে	ইমানের শাব্দিক অর্থ ও পারিভাষিক সংজ্ঞা উল্লেখ করলে		
			দূষণমুক্ত পরিবেশ ও সূশীল সমাজ প্রতিষ্ঠায় হাদীসটির প্রয়োগিক গুরুত্ব সম্পর্কে মতামত	কুরআন- হাদিসের উদ্ধৃতি ও যুক্তির নিরীখে মতামত ব্যাখ্যা করলে	হাদিসের উদ্ধৃতি ও যুক্তির নিরীখে মতামত ব্যাখ্যা করলে	যুক্তির নিরীখে মতামত ব্যাখ্যা করলে	মতামতটি আংশিক উল্লেখ করলে		
				বরাদ্দকৃত নম্বর : ১৬				মোট	

২২/০৭/২০২২

২২/৭/২০২২

নম্বরের ব্যক্তি	মন্তব্য
১৩-১৬	অতি উত্তম
১১-১২	উত্তম
৮-১০	ভালো
-৭	অগ্রগতি প্রয়োজন

৬ষ্ঠ সপ্তাহের এসাইনমেন্ট

২০২২ সালের আলিম পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: রসায়ন

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ২২৬

স্তর: আলিম

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনকল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা/ (সংকেত/ ধাপ/ পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (রুব্রিক)						
				নির্দেশক	সক্ষমতার মাত্রা/ নম্বর				স্কোর	মন্তব্য
				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 শক্তিক্রম এবং আকৃতি বর্ণনা করতে পারবে আউফবাউ, হুন্ড 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। উপশক্তিস্তর সমূহের বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা করা</p> <p>৪। পারমাণবিক বর্ণালীর উৎস ব্যাখ্যা করা</p>	<p>আউফবাউ নীতি, হুন্ডের নীতি, পউলির বর্জন নীতি বর্ণনা ও ব্যতিক্রমসহ ব্যাখ্যা</p> <p>চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অর্বিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা হিসাব</p> <p>s, p ও d অর্বিটালের বর্ণনা ও আকৃতি 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 অর্বিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা হিসাব</p> <p>তিনটি অর্বিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি যথাযথ 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 অর্বিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা অধিকাংশ সঠিক হিসাব</p> <p>তিনটি অর্বিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি আংশিক ব্যাখ্যা</p> <p>হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর অধিকাংশ সঠিক গাণিতিক ব্যাখ্যাসহ রেখাচিত্র অঙ্কন</p>	<p>নীতিসমূহের আংশিক ব্যাখ্যা</p> <p>চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অর্বিটাল সংখ্যা নির্ণয়</p> <p>দুটি অর্বিটাল 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 অর্বিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা</p> <p>হাইড্রোজেন পারমাণবিক বর্ণালীর রেখাচিত্র অঙ্কন</p>		
মোট										

অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত নম্বর: ১৬

বি:দ্র: যথাযথ/পূর্ণাঙ্গ = ৮০-১০০%, অধিকাংশ সঠিক = ৭০-৭৯%, আংশিক = ৫০-৬৯%

০২/০৭/২০২২

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
১৪-১৬	অতি উত্তম
১১-১৩	উত্তম
৮-১০	ভালো
৭ বা ৭ এর কম	অগ্রগতি প্রয়োজন

০২/০৭/২০২২