

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 (রুব্রিক্স)						
				নির্দেশক	সক্ষমতার মাত্রা/ নম্বর				স্কোর	মন্তব্য
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 ব্যাখ্য করতে পারবে কোয়ান্টাম উপস্তরের শক্তিক্রম এবং আকৃতি বর্ণনা করতে পারবে আউফবাউ, 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। উপশক্তিস্তর সমূহের বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা করা</p> <p>৪। পারমাণবিক বর্ণালীর উৎস ব্যাখ্যা করা</p>	৪	৩	২	১			
দ্বিতীয় অধ্যায় গুণগত রসায়ন				আউফবাউ নীতি, হুভের নীতি, পউলির বর্জন নীতি বর্ণনা ও ব্যতিক্রমসহ ব্যাখ্যা	নীতিসমূহের ব্যতিক্রমসহ যথাযথ ব্যাখ্যা	নীতিসমূহের ব্যতিক্রমসহ অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	নীতিসমূহের আংশিক ব্যাখ্যা	একটি বা দুটি নীতির বর্ণনা		
				চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অর্বিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা হিসাব	চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অর্বিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা যথাযথ হিসাব	চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অর্বিটাল সংখ্যা নির্ণয় ও ইলেকট্রন ধারণ ক্ষমতা অধিকাংশ সঠিক হিসাব	চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয় করে চতুর্থ শক্তিস্তরের অর্বিটাল সংখ্যা নির্ণয়	চারটি কোয়ান্টাম সংখ্যার মান নির্ণয়		
				s, p ও d অর্বিটালের বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা	তিনটি অর্বিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি যথাযথ ব্যাখ্যা	তিনটি অর্বিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি আংশিক ব্যাখ্যা	দুটি অর্বিটাল এর বর্ণনা ও আকৃতি ব্যাখ্যা	একটি অর্বিটাল 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		
মোট										
<p>অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত নম্বর: ১৬</p> <p>বিঃদ্র: 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

২০২২ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: ইতিহাস

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ৩০৪

স্তর: এইচএসসি

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত/পরিধি/ধাপ)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (ব্লিঙ্ক)							
				নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর				স্কোর	মন্তব্য	
				৪	৩	২	১				
১	প্রথম অধ্যায়: ইউরোপীয়দের আগমন: ইংরেজ আধিপত্য প্রতিষ্ঠা	<ul style="list-style-type: none"> ভারতবর্ষে আধিপত্য বিস্তারে ইংরেজ ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির ভূমিকা মূল্যায়ন করতে পারবে; ভারতবর্ষে ইংরেজ কোম্পানির রাজনৈতিক প্রভাব বিস্তারে পলাশী যুদ্ধের গুরুত্ব মূল্যায়ন করতে পারবে; ভারতবর্ষে ইংরেজ কোম্পানির অর্থনৈতিক আধিপত্য বিস্তারে বঙ্গার যুদ্ধের গুরুত্ব মূল্যায়ন করতে পারবে; ভারতবর্ষে ইংরেজ শাসন প্রতিষ্ঠার প্রথম পদক্ষেপ হিসেবে দিওয়ানি লাভের গুরুত্ব বিশ্লেষণ করতে পারবে; ভারতবর্ষে ইংরেজ শাসন প্রতিষ্ঠায় দ্বৈতশাসনের গুরুত্ব ব্যাখ্যা করতে পারবে। 	<ul style="list-style-type: none"> ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির আগমন বর্ণনা; ভারতবর্ষে ইংরেজ আধিপত্য প্রতিষ্ঠায় ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির কার্যক্রম; চূড়ান্ত আধিপত্য প্রতিষ্ঠায় বঙ্গার যুদ্ধের তাৎপর্য বিশ্লেষণ; চূড়ান্ত আধিপত্য প্রতিষ্ঠায় দিওয়ানি ও দ্বৈতশাসন; চূড়ান্ত আধিপত্য প্রতিষ্ঠার আর্থ-সামাজিক ও রাজনৈতিক ফলাফল বিশ্লেষণ। 	ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির আগমন বর্ণনা:	ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির কার্যক্রমের বর্ণনা: ধারাবাহিক ও যথাযথ	ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির কার্যক্রমের বর্ণনা: অধিকাংশই ধারাবাহিক ও যথাযথ	ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির কার্যক্রমের বর্ণনা: আংশিক ধারাবাহিক ও যথাযথ	ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির কার্যক্রমের বর্ণনা: আংশিক ধারাবাহিক ও যথাযথ	ইস্ট ইন্ডিয়া কোম্পানির কার্যক্রমের বর্ণনা: আংশিক ধারাবাহিক ও যথাযথ		
				বঙ্গার যুদ্ধের তাৎপর্য:	বঙ্গার যুদ্ধের তাৎপর্য যথাযথ বিশ্লেষণ	বঙ্গার যুদ্ধের তাৎপর্যের বিশ্লেষণ অধিকাংশই যথাযথ	বঙ্গার যুদ্ধের তাৎপর্যের বিশ্লেষণ আংশিক যথাযথ	বঙ্গার যুদ্ধের তাৎপর্যের বিশ্লেষণ আংশিক যথাযথ	বঙ্গার যুদ্ধের তাৎপর্যের বিশ্লেষণ আংশিক যথাযথ		
				দিওয়ানি ও দ্বৈতশাসনের প্রভাব:	ইংরেজ কোম্পানির আধিপত্য প্রতিষ্ঠায় দিওয়ানি ও দ্বৈতশাসনের প্রভাব যথাযথ উল্লেখ	ইংরেজ কোম্পানির আধিপত্য প্রতিষ্ঠায় দিওয়ানি ও দ্বৈতশাসনের প্রভাব অধিকাংশ উল্লেখ	ইংরেজ কোম্পানির আধিপত্য প্রতিষ্ঠায় দিওয়ানি ও দ্বৈতশাসনের প্রভাব আংশিক উল্লেখ	ইংরেজ কোম্পানির আধিপত্য প্রতিষ্ঠায় দিওয়ানি ও দ্বৈতশাসনের প্রভাব আংশিক উল্লেখ	ইংরেজ কোম্পানির আধিপত্য প্রতিষ্ঠায় দিওয়ানি ও দ্বৈতশাসনের প্রভাব আংশিক উল্লেখ		
				আধিপত্যের ফলাফল বিশ্লেষণ:	ফলাফল বিশ্লেষণে ধারাবাহিকতা ও সৃজনশীলতা	ফলাফল বিশ্লেষণে ধারাবাহিকতা থাকলেও সৃজনশীলতার অভাব	ফলাফল বিশ্লেষণে আংশিক ও ধারাবাহিকতা থাকলেও সৃজনশীলতার অভাব	ফলাফল বিশ্লেষণে আংশিক ও ধারাবাহিকতা থাকলেও সৃজনশীলতার অভাব	ফলাফল বিশ্লেষণে আংশিক ও ধারাবাহিকতা থাকলেও সৃজনশীলতার অভাব		
মোট											

অ্যাসাইনমেন্টের বরাদ্দকৃত নম্বর: ২০

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
১৬-২০	অতি উত্তম
১৪-১৫	উত্তম
১০-১৩	ভালো
০-০৯	অগ্রগতি প্রয়োজন