

২০২২ শিক্ষাবর্ষের শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয় কোড: ১৪৩

শ্রেণি: দশম

বিষয়: ব্যবসায় উদ্যোগ

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট (শিরোনামসহ)	শিখনফল/বিষয়বস্তু	অ্যাসাইনমেন্ট প্রণয়নের নির্দেশনা (ধাপ/পরিধি/সংকেত)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (বুরিফ)					মন্তব্য		
				নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর						
				৪	৩	২	১	০	প্রাপ্ত নম্বর		
২ অষ্টম অধ্যায় ব্যবসায় প্রতিষ্ঠানের ব্যবস্থাপনা	সুষ্ঠু পরিকল্পনার উপরই নির্ভর করে প্রতিষ্ঠানের ব্যবস্থাপনার সফলতা।	<ul style="list-style-type: none"> ব্যবস্থাপনার ধারণা ও কার্যাবলি ব্যাখ্যা করতে পারবে পরিকল্পনার ধারণা ও প্রয়োজনীয়তা বর্ণনা করতে পারবে 	<ul style="list-style-type: none"> ব্যবস্থাপনার ধারণা ব্যাখ্যা করতে হবে ব্যবস্থাপনার কার্যাবলি বর্ণনা করতে হবে পরিকল্পনার ধারণা ব্যাখ্যা করতে হবে পরিকল্পনার গুরুত্ব ব্যাখ্যা করতে হবে 	ক	ব্যবস্থাপনার ধারণা	-	-	উদাহরণসহ ব্যবস্থাপনার ধারণা ব্যাখ্যা করলে	উদাহরণছাড়া ব্যবস্থাপনার ধারণা ব্যাখ্যা করলে	কিছুই না লিখলে কিংবা সম্পূর্ণ ভুল লিখলে	
				খ	ব্যবস্থাপনার কার্যাবলি	ব্যবস্থাপনার যেকোনো ৪টি কার্যাবলির ব্যাখ্যা লিখলে	ব্যবস্থাপনার যেকোনো ৩টি কার্যাবলির ব্যাখ্যা লিখলে	ব্যবস্থাপনার যেকোনো ২টি কার্যাবলির ব্যাখ্যা লিখলে	ব্যবস্থাপনার যেকোনো ১টি কার্যাবলির ব্যাখ্যা লিখলে	কিছুই না লিখলে কিংবা সম্পূর্ণ ভুল লিখলে	
				গ	পরিকল্পনার ধারণা	-	-	উদাহরণসহ পরিকল্পনার ধারণা ব্যাখ্যা করলে	উদাহরণছাড়া পরিকল্পনার ধারণা ব্যাখ্যা করলে	কিছুই না লিখলে কিংবা সম্পূর্ণ ভুল লিখলে	
				ঘ	ব্যবস্থাপনার সফলতায় পরিকল্পনার গুরুত্ব	উদাহরণসহ ব্যবস্থাপনার সফলতায় পরিকল্পনার ৪টি গুরুত্ব ব্যাখ্যা করলে	উদাহরণসহ ব্যবস্থাপনার সফলতায় পরিকল্পনার ৩টি গুরুত্ব ব্যাখ্যা করলে	উদাহরণসহ ব্যবস্থাপনার সফলতায় পরিকল্পনার ২টি গুরুত্ব ব্যাখ্যা করলে	উদাহরণসহ ব্যবস্থাপনার সফলতায় পরিকল্পনার ১টি গুরুত্ব ব্যাখ্যা করলে	কিছুই না লিখলে কিংবা সম্পূর্ণ ভুল লিখলে	
				মোট							
অ্যাসাইনমেন্টের বরাদ্দকৃত নম্বর									১২		
১০ নম্বরে রূপান্তরের পর প্রাপ্ত নম্বর											

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
৮-১০	অতি উত্তম
৬-৭.৯	উত্তম
৪-৫.৯	ভালো
৪ এর কম	অগ্রগতি প্রয়োজন

Subject: English

**Assignment for Students of 2022 Academic Year
Paper: First**

Subject Code: 107

Class: Ten

Ass. No:	Assignment (With Title)	Learning Outcome/Content	Guidelines for Writing Assignment (Steps/Stages)	Assessment Criteria/Rubrics						Comment	
				Indicator	Rating Scale						Score
				4	3	2	1	0			
02	Describing three different festivals you have celebrated	Students will be able to- <ul style="list-style-type: none"> talk about events and festival s; narrate something in writing. Unit 3: Events and Festivals	Go through and complete the activities of Unit 3. Think about three (one international, one national, and one religious) festivals which you have celebrated. Write three paragraphs with a title by answering the following questions within 100 words each. <ol style="list-style-type: none"> What are the festivals? When, where, how and who with did you celebrate? Give brief description of these festivals. What is the significance of those festivals in our personal and social life? 	A	Content	All the questions in the guidelines are answered properly.	Most of the questions in the guidelines are answered properly.	Some questions are attempted but the answers are insufficient.	X	X	
				B	Organization	Ideas are cohesively and coherently presented.	Cohesion and coherence are occasionally missing.	Cohesion and coherence are frequently missing.	Cohesion and coherence are absolutely missing.	X	
				C	Grammatical Accuracy	The language of the assignment is error free.	The assignment has occasional grammatical errors.	The assignment has frequent grammatical errors.	X	None of the sentences are grammatically correct.	
				D	Spelling	The spelling of the assignment is error free.	The assignment has occasional spelling errors.	The assignment has frequent spelling errors.	There are spelling errors almost in every sentence.	X	
				Total							
Assigned Number for the Assignment									16		
Number obtained after conversion to number 10											

Marks Range	Comment
8-10	Excellent
6-7.9	Good
4-5.9	Average
Below 4	Need Improvement

২০২২ শিক্ষাবর্ষের শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয় কোড: ১৩৭

শ্রেণি: দশম

বিষয়: রসায়ন

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট (শিরোনামসহ)	শিখনফল/বিষয়বস্তু	অ্যাসাইনমেন্ট প্রণয়নের নির্দেশনা (খাপ/পরিধি/সংকেত)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (রুব্রিক)					মন্তব্য	
				নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর					
ক	খ	গ	ঘ		৪	৩	২	১	০	প্রাপ্ত নম্বর
০২ সপ্তম অধ্যায়: রাসায়নিক বিক্রিয়া	পদার্থের পরিবর্তন, রাসায়নিক বিক্রিয়ার শ্রেণিবিভাগ	<ul style="list-style-type: none"> ভৌত পরিবর্তন ও রাসায়নিক বিক্রিয়ার পার্থক্য করতে পারবে। পদার্থের পরিবর্তনকে বিশ্লেষণ করে রাসায়নিক বিক্রিয়া শনাক্ত করতে পারবে। রাসায়নিক বিক্রিয়ার শ্রেণিবিভাগ, রেডক্স/নন-রেডক্স, একমুখী, উভমুখী, তাপ উৎপাদী, তাপহারী বিক্রিয়ার সংজ্ঞা দিতে পারবে এবং বিক্রিয়ার বিভিন্ন প্রকার শনাক্ত করতে পারবে। পরিবর্তন বিশ্লেষণ করে জারণ-বিজারণ বিক্রিয়ার প্রকার শনাক্ত করে পারবে। 	<p>মোমের দহনের ফলে A গ্যাস, জলীয় বাষ্প, তাপ ও আলো উৎপন্ন হয়। চুনের মধ্যে A গ্যাস চালনা করলে B যৌগ পাওয়া যায়। B যৌগের মধ্যে কয়েক ফোঁটা লঘু HCl যোগ করলে রাসায়নিক বিক্রিয়া ঘটে।</p> <p>ক) মোমের দহন কি ধরনের পরিবর্তন ব্যাখ্যা করতে হবে।</p> <p>খ) উল্লেখিত সকল পরিবর্তনগুলো বিবেচনায় নিয়ে কোনটি কোন শ্রেণির বিক্রিয়া তা ব্যাখ্যা করবে।</p> <p>গ) A ও B যৌগে কার্বন পরমাণুর জারণ সংখ্যা নির্ণয় করতে হবে।</p> <p>ঘ) ইলেকট্রন স্থানান্তরের ধারণায় বিক্রিয়াগুলো রেডক্স / নন-রেডক্স তা যুক্তিসহ ব্যাখ্যা করবে।</p>	<p>নির্দেশক</p> <p>ক) মোমের দহন কোন ধরনের পরিবর্তন তার ব্যাখ্যা</p> <p>খ) উল্লেখিত সকল পরিবর্তনগুলো বিবেচনায় নিয়ে কোনটি কোন শ্রেণির বিক্রিয়া তা ব্যাখ্যা</p> <p>গ) A ও B যৌগে কার্বন পরমাণুর জারণ সংখ্যা নির্ণয়</p> <p>ঘ) ইলেকট্রন স্থানান্তরের ধারণায় বিক্রিয়াগুলো রেডক্স / নন-রেডক্স তা যুক্তিসহ ব্যাখ্যা</p>	-	-	মোমের দহন কোন ধরনের পরিবর্তন ব্যাখ্যা করতে পারলে	মোমের দহন কোন ধরনের পরিবর্তন চিহ্নিত করতে পারলে	উত্তর অপ্রাসঙ্গিক হলে	
					তিনটি বিক্রিয়া চিহ্নিত করে সঠিক ভাবে ব্যাখ্যা করতে পারলে	দুটি বিক্রিয়া চিহ্নিত করে সঠিক ভাবে ব্যাখ্যা করতে পারলে	একটি বিক্রিয়া চিহ্নিত করে সঠিক ভাবে ব্যাখ্যা করতে পারলে	কমপক্ষে একটি বিক্রিয়া চিহ্নিত করতে পারলে	উত্তর অপ্রাসঙ্গিক হলে	
					A ও B যৌগে কার্বন পরমাণুর জারণ সংখ্যা নির্ণয় করতে পারলে	A ও B যৌগে কার্বন পরমাণুর জারণ সংখ্যা নির্ণয় করতে পারলে	A ও B যৌগে কার্বন পরমাণুর জারণ সংখ্যা নির্ণয় করতে পারলে	যে কোন একটি যৌগ চিহ্নিত করে কার্বন পরমাণুর জারণ সংখ্যা নির্ণয় করতে পারলে	যে কোন একটি যৌগ চিহ্নিত করতে পারলে	উত্তর অপ্রাসঙ্গিক হলে
					ইলেকট্রন স্থানান্তরের ধারণায় বিক্রিয়াগুলো রেডক্স / নন-রেডক্স তা যুক্তিসহ ব্যাখ্যা	ইলেকট্রন স্থানান্তরের ধারণায় বিক্রিয়াগুলো রেডক্স / নন-রেডক্স চিহ্নিত করে ব্যাখ্যা করতে পারলে	ইলেকট্রন স্থানান্তরের ধারণায় যে কোন দুটি বিক্রিয়া রেডক্স / নন-রেডক্স চিহ্নিত করে ব্যাখ্যা করতে পারলে	ইলেকট্রন স্থানান্তরের ধারণায় যে কোন একটি বিক্রিয়া রেডক্স / নন-রেডক্স চিহ্নিত করে ব্যাখ্যা করতে পারলে	ইলেকট্রন স্থানান্তরের ধারণায় যে কোন একটি বিক্রিয়া রেডক্স / নন-রেডক্স চিহ্নিত করতে পারলে	উত্তর অপ্রাসঙ্গিক হলে
মোট										
অ্যাসাইনমেন্টের বরাদ্দকৃত নম্বর										১৪
১০ নম্বরে বুপান্তরের পর প্রাপ্ত নম্বর										

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
৮-১০	অতি উত্তম
৬-৭.৯	উত্তম
৪-৫.৯	ভালো
৪ এর কম	অগ্রগতি প্রয়োজন