



গণপ্রজাতন্ত্রী বাংলাদেশ সরকার

অধ্যক্ষের কার্যালয়

সোনাইমুড়ি সরকারি কলেজ

সোনাইমুড়ি, নোয়াখালী।



কলেজ কোড :উচ্চ মাধ্যমিক-৬১০০, স্নাতক (পাস)-৮২০৮, EIIN: 107413

Phone: 0322751099, Mobile: 01878029100 (Office), 01711452385 (P)

ই-মেইল: sonaimuricollge@yahoo.com, web:www.sonaimuricollge.edu.bd

সূত্র-

তারিখ ২১/০৮/২০২১ খ্রি।

জরুরি বিজ্ঞপ্তি:

২০১৯-২০২০ শিক্ষাবর্ষে উচ্চ মাধ্যমিক শ্রেণির নিয়মিত শিক্ষার্থী, বৈধ রেজিস্ট্রেশনধারী ২০২১ সনের উচ্চ মাধ্যমিক সার্টিফিকেট পরীক্ষায় অংশগ্রহণেছু ছাত্র-ছাত্রী, অভিভাবক ও সংশ্লিষ্ট সকলের অবগতি এবং কার্যার্থে জানানো যাচ্ছে যে, শিক্ষা মন্ত্রণালয়ের নির্দেশনা অনুযায়ী গত ২৬/০৭/২০২১ খ্রি.তারিখ থেকে ২০২১ সালের উচ্চ মাধ্যমিক পরীক্ষার্থীদের অ্যাসাইনমেন্ট কার্যক্রম শুরু হয়েছে। সকল ছাত্র-ছাত্রীর জন্য অ্যাসাইনমেন্ট বাধ্যতামূলক। যে সকল ছাত্র-ছাত্রী অংশগ্রহণ করতে ব্যর্থ হবে তারা ২০২১ সনের উচ্চ মাধ্যমিক পরীক্ষার্থী হিসেবে গণ্য হবে না। কোভিড-১৯ অতিমারীর কারণে মন্ত্রণালয়ের নির্দেশনা অনুযায়ী অ্যাসাইনমেন্ট, কভার প্রস্তা ও নির্দেশনা অত্র কলেজের ওয়েব সাইট এবং ফেসবুক গ্রুপে দেয়া হয়েছে। এ ছাড়াও সংশ্লিষ্ট কাউন্সিলর শিক্ষকমণ্ডলী ফোনালাপের মাধ্যমে ছাত্র-ছাত্রীদের প্রয়োজনীয় সহযোগিতা দিবেন। রোল নম্বরের ক্রমানুসারে কাউন্সিলর শিক্ষকবৃন্দের মোবাইল নম্বর ভর্তির সময় প্রদানকৃত প্রস্পেক্টাসে দেয়া আছে।

কলেজের ওয়েবসাইট www.sonaimuricollge.edu.bd অথবা ফেসবুক গ্রুপ <https://www.facebook.com/groups/1181462982202567> (সোনাইমুড়ি সরকারি কলেজ পাবলিক গ্রুপ) থেকে ডাউনলোড ও প্রিন্ট করে অ্যাসাইনমেন্ট ও কভার প্রস্তা সংগ্রহ করে আগামী ২৪/০৮/২০২১ খ্রি. তারিখে অবশ্যই কলেজে জমা দিতে হবে। কভার পেইজ অবশ্যই 80GSM A4 অফসেট পেপারে দিতে হবে। উভরপত্র A4 আকারের কাগজে শুধুমাত্র একপৃষ্ঠায় লিখে জমা দিতে হবে। প্রকাশিত ৪৮ সপ্তাহের অ্যাসাইনমেন্ট বিষয়সমূহ:-পদাৰ্থবিজ্ঞান-৩, রসায়ন-৩, ইসলামের ইতিহাস ও সংস্কৃতি-৩, পৌরনীতি ও সুশাসন-৩, যুক্তিবিদ্যা-৩, অর্থনীতি-৩, হিসাববিজ্ঞান-৩, ব্যবসায় সংগঠন ও ব্যবস্থাপনা-৩।

বিশেষ দ্রষ্টব্য:- কভার প্রস্তা অ্যাসাইনমেন্ট নির্ধারিত সময়ের মধ্যে কলেজে জমা না দিলে সংশ্লিষ্ট শিক্ষার্থী কে ২০২১ সালের পরীক্ষার্থী হিসেবে গণ্য করা হবে না। ৪৮ বিষয়ের অ্যাসাইনমেন্ট সংগ্রহ ও জমা দেয়ার দরকার নেই।

স্বাক্ষরিত/-

২১/০৮/২০২১ খ্রি।

(এ.কে.এম শফিকুর রহমান)

অধ্যক্ষ

সোনাইমুড়ি সরকারি কলেজ
সোনাইমুড়ি, নোয়াখালী।

মাধ্যমিক ও উচ্চ শিক্ষা অধিদপ্তর বাংলাদেশ, ঢাকা

২০২১ সালের ইচ্ছে পরীক্ষার্থীদের অ্যাসাইনমেন্ট

শিক্ষা বোর্ডের নামঃ মাধ্যমিক ও উচ্চ মাধ্যমিক শিক্ষা বোর্ড, **কুমিল্লা**
.....

পরীক্ষার্থীর রেজিস্ট্রেশন নম্বর (ইংরেজিতে)								৮ম/৯ম শ্রেণিতে রেজিস্ট্রেশন অনুযায়ী
পরীক্ষার্থীর নাম (ইংরেজিতে ক্যাপিটাল লেটারে)								এসএসসি/দাখিল সনদ অনুযায়ী
পরীক্ষার্থীর পিতার নাম (ইংরেজিতে ক্যাপিটাল লেটারে)								এসএসসি/দাখিল সনদ অনুযায়ী
পরীক্ষার্থীর মাতার নাম (ইংরেজিতে ক্যাপিটাল লেটারে)								এসএসসি/দাখিল সনদ অনুযায়ী
বিষয় কোড ও বিষয়ের নাম								

অ্যাসাইনমেন্টের ক্রমিক নম্বর (ইংরেজিতে):

অ্যাসাইনমেন্ট শিরোনাম: _____

নিচের অংশ মূল্যায়নকারী শিক্ষক পূরণ করবেন (প্রাপ্ত নম্বর ইংরেজিতে লিখতে হবে)

নির্দেশক (Indicators)	ক	খ	গ	ঘ	ঙ	চ	মোট নম্বর
প্রাপ্ত নম্বর (Marks obtained)							
মূল্যায়নকারী শিক্ষকের নাম						স্বাক্ষর	

নিচের অংশ সংশ্লিষ্ট শিক্ষা প্রতিষ্ঠান কর্তৃক পূরণ করতে হবে

বিষয় কোড ও বিষয়ের নাম:

অ্যাসাইনমেন্টের ক্রমিক নম্বর (ইংরেজিতে):

অ্যাসাইনমেন্ট শিরোনাম: _____

(নিচের অংশ ইংরেজিতে পূরণীয়)

EIIN ও প্রতিষ্ঠানের নাম	1 0 7 4 1 3 সোনাইমুড়ি সরকারি কলেজ
পরীক্ষার্থীর রেজিস্ট্রেশন নম্বর	
পরীক্ষার্থীর এইচএসসি পরীক্ষার রোল নম্বর	
প্রতিষ্ঠান প্রধানের স্বাক্ষর ও সীল	

শিক্ষা বোর্ডের জন্য

পুনঃমূল্যায়নকারী শিক্ষক কর্তৃক প্রদত্ত নম্বর	প্রাপ্ত নম্বর	শিক্ষকের নাম ও স্বাক্ষর

২০২১ সালের এইচএসসি পরীক্ষার্থীদের জন্য পুনর্বিন্যাসকৃত পাঠ্যসূচির ভিত্তিতে প্রণীত অ্যাসাইনমেন্ট

গ্রিড

বিষয়	সপ্তাহভিত্তিক অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর ও সংখ্যা															অ্যাসাইনমেন্টের সংখ্যা	
	১ম	২য়	৩য়	৪র্থ	৫ম	৬ষ্ঠ	৭ম	৮ম	৯ম	১০ম	১১শ	১২শ	১৩শ	১৪শ	১৫শ		
গুচ্ছ ১	পদার্থবিজ্ঞান/ ইতিহাস/ ইসলামের ইতিহাস ও সংস্কৃতি/ ব্যবসায় সংগঠন ও ব্যবস্থাপনা/ ইসলাম শিক্ষা/শিশুর বিকাশ/ লঘু সংগীত	১	২		৩		৮	৫		৬	৭		৮	৯		১০	১০
গুচ্ছ ২	জীববিজ্ঞান/ উচ্চতর গণিত/ সমাজবিজ্ঞান/ সমাজকর্ম/ ভূগোল/ ফিল্যান্স, ব্যাংকিং ও বিমা/ উৎপাদন ব্যবস্থাপনা ও বিপণন/আরবি/ গৃহ ব্যবস্থাপনা এবং পারিবারিক জীবন		১	২		৩	৪		৫		৬	৭	৮		৯	১০	১০
গুচ্ছ ৩	রসায়ন/ অর্থনীতি/ পৌরনীতি ও সুশাসন/ যুক্তিবিদ্যা/ হিসাববিজ্ঞান/ খাদ্য ও পুষ্টি/ উচ্চাঙ্গ সংগীত	১		২	৩	৪		৫	৬	৭		৮		৯	১০		১০
	মোট	২	২	২	২	২	২	২	২	২	২	২	২	২	২	২	৩০

বিশেষ দ্রষ্টব্য:

একজন শিক্ষার্থীকে শাখাভিত্তিক ৩টি আবশ্যিক বিষয়ের জন্য ৩০টি অ্যাসাইনমেন্ট তৈরি করে জমা দিতে হবে। ঐচ্ছিক বিষয়ের জন্য কোনো অ্যাসাইনমেন্ট তৈরি করতে হবে না।
 উল্লেখ্য, সংগীত শাখার শিক্ষার্থীকে ১ম, ৭ম ও ১৩শ সপ্তাহে ৩টি করে অ্যাসাইনমেন্ট তৈরি করতে হবে।

২০২১ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয় কোড: ১৭৪

স্তর: এইচএসসি

বিষয়: পদাৰ্থবিজ্ঞান

পত্র: প্রথম

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/ বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত/ধাপ/পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা(বুর্জিঙ্গ)				মন্তব্য	
				পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর			ক্ষেত্র		
৩	শিরোনাম: নিউটনের গতিসূত্রগুলোর পারম্পরিক সম্পর্ক ও বিভিন্ন প্রকার বলের ক্রিয়া বিশ্লেষণ	• বলের সংগামূলক ধারণা ব্যাখ্যা করতে পারবে	• (ক) ও (গ) এর ক্ষেত্রে ইকেবে উপর ক্রিয়ারত সবগুলো বলের উপাংশের ক্রিয়া ও প্রতিক্রিয়ার দিক দেখাতে হবে	নির্দেশক	৩	২	১	ক্ষেত্র	
চতুর্থ অধ্যায়	অধ্যায় শিরোনাম: নিউটনিয়ান বলবিদ্যা	Fig-1	• নিউটনের গতি সূত্রগুলোর মধ্যে পারম্পরিক সম্পর্ক ব্যাখ্যা করতে পারবে	(ক) দিকসহ ক্রিয়াশীল বলের উপাংশের চিত্র	-	সবগুলো ক্রিয়াশীল বল সঠিক দিকসহ চিত্রে উপস্থাপন	ক্রিয়াশীল বল সঠিক দিকসহ চিত্রে আংশিক উপস্থাপন		
		Fig-1 এ একটি 30° কোণে আনত মসৃণ তল বেয়ে ৫০kg ভরের একটি ইকেবে দড়ি দিয়ে সমত্বরণে উঠানো হচ্ছে। (ক) ইকেবের উপর কোন কোন বল ক্রিয়াশীল হচ্ছে চিত্র একে দেখাও। (খ) ইকেবেটিকে স্থিরাবস্থা থেকে গতিশীল করার ক্ষেত্রে নিউটনের কী কী গতিসূত্র কাজ করছে এবং কীভাবে প্রয়োগ হচ্ছে-বিশ্লেষণ করো। (গ) মাঝামাঝি অবস্থানে পৌছে বিশেষ কারণে ইকেবে নিচের দিকে নামতে থাকলে, এই অবস্থায়ও ইকেবের ওপর কোন কোন বল ক্রিয়াশীল হচ্ছে চিত্র তা একে দেখাও। (ঘ) আনত কোণের সাথে অভিলম্ব প্রতিক্রিয়া বলের কারূপ পরিবর্তন হয় তা একটি লেখচিত্রের মাধ্যমে দেখাও। (ঙ) আনত তলের কোণ বাড়িয়ে 45° করলে ইকেবেকে উপরে তুলতে সুবিধা হবে নাকি অসুবিধা হবে, কারণ গাণিতিকভাবে নির্ধারণ করো। এই ক্ষেত্রে ঘর্ষণ বল 10 N । (চ) ইকেবে প্রায় শীর্ষের কাছাকাছি পৌছার পর বিশেষ কারণে দড়ির মাধ্যমে প্রয়োগকৃত বলের মান কমে 138 N হয়। এ পর্যায়ে ইকেবে সমত্বরণে নিচে নামতে থাকে। এই সমত্বরণ নির্ণয় করো। নিচে নামার ক্ষেত্রে প্রথম 3 sec পর ইকেবের বেগ কত হবে? এক্ষেত্রে ঘর্ষণ বল 7 N থারে নাও।	• নিউটনের গতি সূত্রগুলোর মধ্যে পারম্পরিক সম্পর্ক ব্যাখ্যা করতে পারবে	(খ) নিউটনের গতিসূত্র ও এর প্রয়োগ চিহ্নিকরণ (ঘ) এর লেখচিত্র করে ক্রিয়াশীল বলগুলোর চিত্র	সবগুলো সূত্র শনাক্তকরণ ও এর প্রয়োগ বিশ্লেষণ	সবগুলো সূত্র শনাক্তকরণ ও এর প্রয়োগ বিশ্লেষণ	সবগুলো সূত্র শনাক্তকরণ ও এর প্রয়োগ বিশ্লেষণ	অন্তত একটি সূত্র শনাক্তকরণ ও এর প্রয়োগ বিশ্লেষণ	
			• নিউটনের গতি সূত্রের ব্যবহার করতে পারবে	(ঘ) আনত কোণের সাথে অভিলম্ব প্রতিক্রিয়া বলের লেখচিত্র (ঙ) ইকেবে উপরে তুলতে সুবিধা / অসুবিধা কারণ (গাণিতিকভাবে নির্ণয়)	প্রয়োজনীয় উপাত্ত নির্ণয়পূর্বক সঠিক ক্লিং এ লেখচিত্রে সম্পর্ক উপস্থাপন	প্রয়োজনীয় উপাত্ত সঠিকভাবে নির্ণয় না করে লেখচিত্রে সম্পর্ক উপস্থাপন	শুধু ধারণা উপস্থাপন		
				(ঁ) ইকেবে উপরে তুলতে সুবিধা / অসুবিধা কারণ (গাণিতিকভাবে নির্ণয়)	প্রয়োজনীয় মান নির্ণয়পূর্বক তুলনামূলক আলোচনার মাধ্যমে উত্তর উপস্থাপন	শুধু মানগুলো নির্ণয়	শুধু ধারণা উপস্থাপন অথবা শুধু সূত্র উপস্থাপন		
				(ঁ) সমত্বরণ ও বেগের পরিমাপ	প্রয়োজনীয় গাণিতিক সূত্রসহ সমত্বরণ ও বেগ নির্ণয়	শুধু হরণ নির্ণয়	শুধু ধারণা উপস্থাপন/ সূত্র উপস্থাপন		
				এই অ্যাসাইনমেন্টে বরাদ্দকৃত নম্বর: ১৬				মোট নম্বর:	
নম্বরের ব্যাপ্তি									
১৩-১৬				১৩-১৬			অতি উত্তম		
১১-১২				১১-১২			উত্তম		
৮-১০				৮-১০			ভালো		
৮ এর কম				৮ এর কম			অগ্রগতি প্রয়োজন		

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত/ধাপ/পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (রুব্রিক)					মন্তব্য			
০৩ দ্বিতীয় অধ্যায়: হ্যরত মুহাম্মদ (স)	মহানবি হ্যরত মুহাম্মদ (স) এর মদিনা জীবনে ইসলাম প্রচারের ক্ষেত্রে সৃষ্টি সমস্যা ও এর সমাধানের উপর একটি প্রতিবেদন তৈরি করো।	১. মদিনা সনদ ও মদিনায় আদর্শ রাষ্ট্রগঠনে এর গুরুত্ব বিশ্লেষণ করতে পারবে। ২. মহানবি (স) এর সময়ের বিভিন্ন যুক্তের কারণ ও ফলাফল ব্যাখ্যা করতে পারবে। ৩. হৃদায়বিয়ার সক্রিয় পটভূমি, শর্তাবলি ও তৎপর্য ব্যাখ্যা করতে পারবে। ৪. মক্কা বিজয়ের ঘটনা বর্ণনা করতে পারবে এবং এখানে প্রতিফলিত শাস্তিনীতির ধারণা ব্যক্তি ও সমাজ জীবনে প্রয়োগ করতে অনুপ্রাপ্তি হবে।	ক). মদিনা সনদ ও এর তৎপর্য ব্যাখ্যা খ). বদর ও উহদ যুক্তের ফলাফল বিশ্লেষণ গ). ইসলামের প্রসারে হৃদায়বিয়ার সক্রিয় গুরুত্ব পর্যালোচনা ঘ) রক্তপাতহান মক্কা বিজয়ে শাস্তি নীতির ধারণা ব্যাখ্যা	নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর				ঙ্কোর			
					৪	৩	২	১				
				ক). মদিনা সনদ ও এর তৎপর্য	মদিনা সনদ ও এর তৎপর্য যথাযথ ব্যাখ্যা করলে	মদিনা সনদ ও এর তৎপর্য অধিকাংশ ব্যাখ্যা করলে	মদিনা সনদ ও এর তৎপর্য আংশিক ব্যাখ্যা করলে	মদিনা সনদ ও এর তৎপর্য ব্যাখ্যায় উন্নয়ন প্রয়োজন				
				খ). বদর ও উহদ যুক্তের ফলাফল	বদর ও উহদ যুক্তের ফলাফল যথাযথ বিশ্লেষণ করলে	বদর ও উহদ যুক্তের ফলাফল অধিকাংশ বিশ্লেষণ করলে	বদর ও উহদ যুক্তের ফলাফল আংশিক বিশ্লেষণ করলে	বদর ও উহদ যুক্তের ফলাফল বিশ্লেষণে সীমাবদ্ধতা আছে				
				গ). হৃদায়বিয়ার সক্রিয় গুরুত্ব	হৃদায়বিয়ার সক্রিয় গুরুত্ব যথাযথ পর্যালোচনা করলে	হৃদায়বিয়ার সক্রিয় গুরুত্ব অধিকাংশ পর্যালোচনা করলে	হৃদায়বিয়ার সক্রিয় গুরুত্ব আংশিক পর্যালোচনা করলে	হৃদায়বিয়ার সক্রিয় গুরুত্ব পর্যালোচনা সীমাবদ্ধতা আছে				
				ঘ) মক্কা বিজয়ে শাস্তি নীতির ধারণা	মক্কা বিজয়ে শাস্তি নীতির ধারণা ব্যাখ্যায় সূজনশীলতা পরিলক্ষিত হলে	মক্কা বিজয়ে শাস্তি নীতির ধারণা ব্যাখ্যায় সূজনশীলতা অধিকাংশ পরিলক্ষিত হলে	মক্কা বিজয়ে শাস্তি নীতির ধারণা ব্যাখ্যায় সূজনশীলতা আংশিক পরিলক্ষিত হলে	মক্কা বিজয়ে শাস্তি নীতির ধারণা ব্যাখ্যায় সীমাবদ্ধতা আছে	মোট			
মোট নম্বর: ১৬												
বি.দ্র: যথাযথ/পূর্ণাঙ্গ = ৮০%-১০০% সঠিক, অধিকাংশ = ৭০%-৭৯% সঠিক এবং আংশিক = ৫০%-৬৯%												

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
১৩-১৬	অতি উত্তম
১১-১২	উত্তম
৮-১০	ভালো
০-০৭	অগ্রগতি প্রয়োজন

২০২১ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: ব্যবসায় সংগঠন ও ব্যবস্থাপনা

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ২৭৭

স্টর: এইচএসসি

নম্বরের ব্যাণ্ডি	মন্তব্য
১৩-১৬	অতি উত্তম
১১-১২	উত্তম
০৮-১০	ভালো
০১-০৭	অংশগতি প্রয়োজন

২০২১ 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 (ক্রতিক্র)	মন্তব্য																														
৩ তৃতীয় অধ্যায়: মৌলের পর্যায়বৃত্ত ধর্ম ও রাসায়নিক বন্ধন	মৌলসমূহের শ্রেণিবিভাগ ও পর্যায়বৃত্ত ধর্ম	<ul style="list-style-type: none"> ● ইলেকট্রন বিন্যাসের উপর ভিত্তি করে মৌলসমূহকে শ্রেণিবিভাগ (s, p, d ও f-রুক) করতে পারবে ● মৌলসমূহের বিভিন্ন ধর্মের পর্যায়বৃত্ত ব্যাখ্যা করতে পারবে ● আয়নিকরণ শক্তি, ইলেকট্রন আসক্তি, তড়িৎ ঋণাত্মকতার উপর বিভিন্ন নিয়ামকের (পরমাণুর আকার, উপস্থর, ইলেকট্রন বিন্যাস) প্রভাব বর্ণনা করতে পারবে 	<p>ক) ইলেকট্রন বিন্যাসের ভিত্তিতে পর্যায় সারণির মৌলসমূহের শ্রেণিবিভাগ বর্ণনা</p> <p>খ) পর্যায় সারণির একই পর্যায়ের মৌলসমূহের আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন ব্যতীক্রম উল্লেখসহ ব্যাখ্যা</p> <p>গ) পর্যায় সারণির একই শ্রেণিতে মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির পরিবর্তন ব্যাখ্যা</p> <p>ঘ) মৌলের তড়িৎ ঋণাত্মকতার উপর পরমাণুর আকার, নিউক্লিয়ার চার্জ ও ইলেকট্রন বিন্যাসের প্রভাব ব্যাখ্যা</p>	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th rowspan="2">নির্দেশক</th> <th colspan="4">পারদর্শিতার মাত্রা/ নম্বর</th> <th rowspan="2">ক্ষেত্র</th> </tr> <tr> <th>৪</th> <th>৩</th> <th>২</th> <th>১</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ক) উদাহরণসহ s, p, d ও f - রুক মৌলসমূহের বর্ণনা</td> <td>মুকের মৌলসমূহের যথাযথ বর্ণনা</td> <td>মুকের মৌলসমূহের অধিকাংশ সঠিক বর্ণনা</td> <td>মুকের মৌলসমূহের আংশিক বর্ণনা</td> <td>একটি মুকের মৌলসমূহের বর্ণনা</td> </tr> <tr> <td>খ) ২য় পর্যায়ের মৌলসমূহের আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন ব্যতীক্রম উল্লেখসহ ব্যাখ্যা</td> <td>আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন যথাযথ ব্যাখ্যা</td> <td>আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা</td> <td>আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা</td> <td>আয়নিকরণ শক্তি/ক্রম</td> </tr> <tr> <td>গ) ইলেকট্রন আসক্তির ব্যাখ্যা এবং F, Cl, Br ও I এর ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম বর্ণনা</td> <td>ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম যথাযথ ব্যাখ্যা</td> <td>ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা</td> <td>ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম আংশিক ব্যাখ্যা</td> <td>ইলেকট্রন আসক্তি /মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম</td> </tr> <tr> <td>ঘ) ২য় ও ৩য় পর্যায়ের মৌলসমূহের তড়িৎ ঋণাত্মকতার উপর পরমাণুর আকার, নিউক্লিয়ার চার্জ ও ইলেকট্রন বিন্যাসের প্রভাব ব্যাখ্যা</td> <td>নিয়ামকসমূহের প্রভাব যথাযথ ব্যাখ্যা</td> <td>নিয়ামকসমূহের প্রভাব অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা</td> <td>নিয়ামকসমূহের প্রভাব আংশিক ব্যাখ্যা</td> <td>একটি নিয়ামকের প্রভাব ব্যাখ্যা</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: right;">মোট</p>	নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/ নম্বর				ক্ষেত্র	৪	৩	২	১	ক) উদাহরণসহ s, p, d ও f - রুক মৌলসমূহের বর্ণনা	মুকের মৌলসমূহের যথাযথ বর্ণনা	মুকের মৌলসমূহের অধিকাংশ সঠিক বর্ণনা	মুকের মৌলসমূহের আংশিক বর্ণনা	একটি মুকের মৌলসমূহের বর্ণনা	খ) ২য় পর্যায়ের মৌলসমূহের আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন ব্যতীক্রম উল্লেখসহ ব্যাখ্যা	আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন যথাযথ ব্যাখ্যা	আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	আয়নিকরণ শক্তি/ক্রম	গ) ইলেকট্রন আসক্তির ব্যাখ্যা এবং F, Cl, Br ও I এর ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম বর্ণনা	ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম যথাযথ ব্যাখ্যা	ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম আংশিক ব্যাখ্যা	ইলেকট্রন আসক্তি /মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম	ঘ) ২য় ও ৩য় পর্যায়ের মৌলসমূহের তড়িৎ ঋণাত্মকতার উপর পরমাণুর আকার, নিউক্লিয়ার চার্জ ও ইলেকট্রন বিন্যাসের প্রভাব ব্যাখ্যা	নিয়ামকসমূহের প্রভাব যথাযথ ব্যাখ্যা	নিয়ামকসমূহের প্রভাব অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	নিয়ামকসমূহের প্রভাব আংশিক ব্যাখ্যা	একটি নিয়ামকের প্রভাব ব্যাখ্যা	
নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/ নম্বর					ক্ষেত্র																													
	৪	৩	২	১																															
ক) উদাহরণসহ s, p, d ও f - রুক মৌলসমূহের বর্ণনা	মুকের মৌলসমূহের যথাযথ বর্ণনা	মুকের মৌলসমূহের অধিকাংশ সঠিক বর্ণনা	মুকের মৌলসমূহের আংশিক বর্ণনা	একটি মুকের মৌলসমূহের বর্ণনা																															
খ) ২য় পর্যায়ের মৌলসমূহের আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন ব্যতীক্রম উল্লেখসহ ব্যাখ্যা	আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন যথাযথ ব্যাখ্যা	আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	আয়নিকরণ শক্তির পরিবর্তন অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	আয়নিকরণ শক্তি/ক্রম																															
গ) ইলেকট্রন আসক্তির ব্যাখ্যা এবং F, Cl, Br ও I এর ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম বর্ণনা	ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম যথাযথ ব্যাখ্যা	ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	ইলেকট্রন আসক্তি এবং মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম আংশিক ব্যাখ্যা	ইলেকট্রন আসক্তি /মৌলসমূহের ইলেকট্রন আসক্তির ক্রম																															
ঘ) ২য় ও ৩য় পর্যায়ের মৌলসমূহের তড়িৎ ঋণাত্মকতার উপর পরমাণুর আকার, নিউক্লিয়ার চার্জ ও ইলেকট্রন বিন্যাসের প্রভাব ব্যাখ্যা	নিয়ামকসমূহের প্রভাব যথাযথ ব্যাখ্যা	নিয়ামকসমূহের প্রভাব অধিকাংশ সঠিক ব্যাখ্যা	নিয়ামকসমূহের প্রভাব আংশিক ব্যাখ্যা	একটি নিয়ামকের প্রভাব ব্যাখ্যা																															

অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত নম্বর: ১৬

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

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

২০২১ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: অর্থনীতি

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ১০৯

স্তর: এইচএসসি

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত/ধাপ/ পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (বুরিক্র)	মন্তব্য																														
৩ দ্঵িতীয় অধ্যায়: ভোক্তা ও উৎপাদকের আচরণ	চাহিদা এবং যোগান বিধির প্রেক্ষিতে ভারসাম্য দাম নির্ধারণ এবং দামের ওঠা নামার চাহিদা ও যোগানের পরিবর্তন নির্ণয়। ("অন্যান্য অবস্থা অপরিবর্তিত থাকলে দাম বাড়লে চাহিদা কমে কিন্তু যোগান বাড়ে আবার দাম কমলে চাহিদা বাড়ে কিন্তু যোগান কমে"- এ উক্তির আলোকে বিভিন্ন দামে চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ দেখিয়ে সূচি ও চিত্রের সাহায্যে ভারসাম্য অবস্থা বিশ্লেষণ) 	<ul style="list-style-type: none"> চাহিদার ধারণা ব্যাখ্যা করতে পারবে চাহিদাবিধিকে সূচি এবং রেখাচিত্রে রূপ দিয়ে ব্যাখ্যা করতে পারবে যোগানের ধারণা ব্যাখ্যা করতে পারবে যোগানবিধিকে সূচি ও রেখাচিত্রে রূপ দিতে পারবে সূচি, রেখাচিত্র এবং গাণিতিকভাবে ভারসাম্য দাম ও পরিমাণ নির্ধারণ করা এবং ভারসাম্য দামের উপর চাহিদা ও যোগানের পরিবর্তনের প্রভাব বিশ্লেষণ করতে পারবে 	<ul style="list-style-type: none"> চাহিদা ও যোগানের ধারণা চাহিদাবিধি ও যোগানবিধি ভারসাম্য অবস্থা দামের ওঠা-নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় 	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">নির্দেশক</th> <th colspan="4">পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর</th> <th rowspan="2">স্ফের</th> </tr> <tr> <th>৪</th> <th>৩</th> <th>২</th> <th>১</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ক) চাহিদা ও যোগানের ধারণা</td> <td>উদাহরণসহ উভয় ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা</td> <td>উদাহরণসহ যেকোনো ১টি ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা</td> <td>২টি ধারণাই উদাহরণ ছাড়া ব্যাখ্যা</td> <td>যেকোনো ১টি ধারণার অস্পষ্ট ব্যাখ্যা</td> </tr> <tr> <td>খ) চাহিদাবিধি ও যোগানবিধি</td> <td>সূচি ও চিত্রের সাহায্যে উভয় ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা</td> <td>সূচি ও চিত্রের সাহায্যে যে কোনো ১টি ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা এবং অপর ধারণাটির আংশিক ব্যাখ্যা</td> <td>উভয় ধারণাই যেকোনো ১টি (সূচি/চিত্র) পদ্ধতিতে উপস্থাপন</td> <td>শুধু ধারণা ব্যাখ্যা</td> </tr> <tr> <td>গ) ভারসাম্য অবস্থা</td> <td>সূচি ও চিত্রের মাধ্যমে যথাযথভাবে ভারসাম্য ব্যাখ্যা</td> <td>সূচি অথবা চিত্রের মাধ্যমে ভারসাম্য ব্যাখ্যা</td> <td>শুধুমাত্র ভারসাম্যের সাধারণ ব্যাখ্যা</td> <td>ভারসাম্যের সাধারণ ব্যাখ্যা</td> </tr> <tr> <td>ঘ) দামের ওঠা-নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় সঠিকভাবে ব্যাখ্যা</td> <td>চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় সঠিকভাবে ব্যাখ্যা</td> <td>চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা / যোগানের পরিমাণ নির্ণয় উপস্থাপন ব্যাখ্যা</td> <td>চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় উপস্থাপন করেছে কিন্তু ব্যাখ্যা করেনি</td> <td>দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় শুধুমাত্র ব্যাখ্যা</td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: right;">মোট</p>	নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর				স্ফের	৪	৩	২	১	ক) চাহিদা ও যোগানের ধারণা	উদাহরণসহ উভয় ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা	উদাহরণসহ যেকোনো ১টি ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা	২টি ধারণাই উদাহরণ ছাড়া ব্যাখ্যা	যেকোনো ১টি ধারণার অস্পষ্ট ব্যাখ্যা	খ) চাহিদাবিধি ও যোগানবিধি	সূচি ও চিত্রের সাহায্যে উভয় ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা	সূচি ও চিত্রের সাহায্যে যে কোনো ১টি ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা এবং অপর ধারণাটির আংশিক ব্যাখ্যা	উভয় ধারণাই যেকোনো ১টি (সূচি/চিত্র) পদ্ধতিতে উপস্থাপন	শুধু ধারণা ব্যাখ্যা	গ) ভারসাম্য অবস্থা	সূচি ও চিত্রের মাধ্যমে যথাযথভাবে ভারসাম্য ব্যাখ্যা	সূচি অথবা চিত্রের মাধ্যমে ভারসাম্য ব্যাখ্যা	শুধুমাত্র ভারসাম্যের সাধারণ ব্যাখ্যা	ভারসাম্যের সাধারণ ব্যাখ্যা	ঘ) দামের ওঠা-নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় সঠিকভাবে ব্যাখ্যা	চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় সঠিকভাবে ব্যাখ্যা	চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা / যোগানের পরিমাণ নির্ণয় উপস্থাপন ব্যাখ্যা	চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় উপস্থাপন করেছে কিন্তু ব্যাখ্যা করেনি	দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় শুধুমাত্র ব্যাখ্যা	
নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর					স্ফের																													
	৪	৩	২	১																															
ক) চাহিদা ও যোগানের ধারণা	উদাহরণসহ উভয় ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা	উদাহরণসহ যেকোনো ১টি ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা	২টি ধারণাই উদাহরণ ছাড়া ব্যাখ্যা	যেকোনো ১টি ধারণার অস্পষ্ট ব্যাখ্যা																															
খ) চাহিদাবিধি ও যোগানবিধি	সূচি ও চিত্রের সাহায্যে উভয় ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা	সূচি ও চিত্রের সাহায্যে যে কোনো ১টি ধারণার প্রত্যাশিত ব্যাখ্যা এবং অপর ধারণাটির আংশিক ব্যাখ্যা	উভয় ধারণাই যেকোনো ১টি (সূচি/চিত্র) পদ্ধতিতে উপস্থাপন	শুধু ধারণা ব্যাখ্যা																															
গ) ভারসাম্য অবস্থা	সূচি ও চিত্রের মাধ্যমে যথাযথভাবে ভারসাম্য ব্যাখ্যা	সূচি অথবা চিত্রের মাধ্যমে ভারসাম্য ব্যাখ্যা	শুধুমাত্র ভারসাম্যের সাধারণ ব্যাখ্যা	ভারসাম্যের সাধারণ ব্যাখ্যা																															
ঘ) দামের ওঠা-নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় সঠিকভাবে ব্যাখ্যা	চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় সঠিকভাবে ব্যাখ্যা	চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা / যোগানের পরিমাণ নির্ণয় উপস্থাপন ব্যাখ্যা	চিত্রে দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় উপস্থাপন করেছে কিন্তু ব্যাখ্যা করেনি	দামের ওঠা- নামায় চাহিদা ও যোগানের পরিমাণ নির্ণয় শুধুমাত্র ব্যাখ্যা																															

বরাদ্দকৃত মোট নম্বর: ১৬

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

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

২০২১ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: পৌরনীতি ও সুশাসন

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ২৬৯

স্তর: এইচএসসি

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত/ধাপ/পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (ক্রমিক)					মন্তব্য			
				নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/ নম্বর							
৩	মূল্যবোধ ও নেতৃত্বকৃত আইন, স্বাধীনতা ও সাম্যকে প্রভাবিত করে- তাৎপর্য বিশ্লেষণ	● আইন ও নেতৃত্বকৃত সম্পর্ক বিশ্লেষণ করতে পারবে ● স্বাধীনতা ও সাম্যের ধারণা ব্যাখ্যা করতে পারবে ● আইন, স্বাধীনতা ও সাম্যের পারস্পরিক সম্পর্ক মূল্যায়ন করতে পারবে ● গণতান্ত্রিক মূল্যবোধ ব্যাখ্যা করতে পারবে ● সুশাসন প্রতিঠায় মূল্যবোধের গুরুত্ব বিশ্লেষণ করতে পারবে	● মূল্যবোধ ও নেতৃত্বকৃত সম্পর্ক বিশ্লেষণ ● আইন, স্বাধীনতা ও সাম্যের ধারণা ● আইন, স্বাধীনতা ও সাম্যের পারস্পরিক সম্পর্ক ও গুরুত্ব	নির্দেশক	৪	৩	২	১	ক্ষেত্র			
ত্রুটীয় অধ্যায়: মূল্যবোধ, আইন, স্বাধীনতা ও সাম্য				ক. মূল্যবোধ ও নেতৃত্বকৃত সম্পর্কে বিশ্লেষণ	মূল্যবোধ ও নেতৃত্বকৃত সম্পর্কে সঠিকভাবে বিশ্লেষণ করেছে	মূল্যবোধ ও নেতৃত্বকৃত সম্পর্কে লিখেছে তবে সুবিন্যস্ত নয়	শুধু মূল্যবোধ সঠিকভাবে বিশ্লেষণ করেছে	মূল্যবোধ এর ধারণা আংশিক লিখেছে				
				খ. আইনের উৎস	আইনের উৎস সম্পর্কে সুস্পষ্টভাবে বর্ণনা করেছে	আইনের উৎস সম্পর্কে অধিকাংশ ধারণা দিয়েছে	আইনের উৎস সম্পর্কে ৩/৪টি ধারণা উল্লেখ করেছে	আইনের উৎস সম্পর্কে ১/২টি ধারণা উল্লেখ করেছে				
				গ. স্বাধীনতার মূল বিষয়বস্তু	স্বাধীনতার মূল বিষয়বস্তু পূর্ণভাবে লিখেছে	স্বাধীনতার মূল বিষয়বস্তু আংশিক লিখেছে	স্বাধীনতার মূল বিষয়বস্তু সম্পর্কে ৩/৪টি ধারণা উল্লেখ করেছে	স্বাধীনতার মূল বিষয়বস্তু সম্পর্কে ১/২টি ধারণা উল্লেখ করেছে				
				ঘ. আইন, স্বাধীনতা ও সাম্যের পারস্পরিক সম্পর্ক	আইন, স্বাধীনতা ও সাম্যের পারস্পরিক সম্পর্ক সুস্পষ্টভাবে লিখেছে	আইন, স্বাধীনতা ও সাম্যের পারস্পরিক সম্পর্ক আংশিক লিখেছে	শুধু আইন ও স্বাধীনতা সম্পর্কে লিখেছে	শুধু আইন সম্পর্কে লিখেছে				
				ঙ. উপস্থাপনা কৌশল	সৃজনশীল ও ধারাবাহিক উপস্থাপন	অধিকাংশ (সম্পূর্ণ নয়) সৃজনশীল ও ধারাবাহিক উপস্থাপন	আংশিক সৃজনশীল ও ধারাবাহিক উপস্থাপন	হ্রাস পাঠ্যপুস্তক থেকে লিখেছে				
মোট												
অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত নম্বর: ২০ বি.দ্র: যথাযথ/পূর্ণাঙ্গ = ৮০%-১০০% সঠিক, অধিকাংশ = ৭০%-৭৯% সঠিক এবং আংশিক = ৫০%-৬৯%												

নম্বরের ব্যক্তি	মন্তব্য
১৬-২০	অতি উত্তম
১৪-১৫	উত্তম
১০-১৩	ভালো
০-৯	অস্থগতি প্রয়োজন

২০২১ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: যুক্তিবিদ্যা

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ১২১

স্তর: এইচএসসি

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত/ধাপ/পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (ক্রিক্রিয়া)	মন্তব্য																																	
০৩ তৃতীয় অধ্যায়: যুক্তির উপাদান	ব্যাপ্তির নিয়ম উল্লেখপূর্বক বাস্তব উদাহরণের সাহায্যে পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়মের যথার্থতা যাচাই	<ul style="list-style-type: none"> পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্য করতে পারবে। পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের তুলনা করতে পারবে। পদের ব্যাপ্তির ধারণা বর্ণনা করতে পারবে। পদের ব্যাপ্তির নিয়ম বর্ণনা করতে পারবে। A; E, I এবং O বাকে পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়মের বিশ্লেষণ 	<ul style="list-style-type: none"> পদের ব্যাপ্তির ধারণা পদের ব্যাপ্তির সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করে A; E, I এবং O বাকে ব্যাখ্যা উদাহরণসহ ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা বাস্তব উদাহরণের সাহায্যে পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়মের যথার্থ ব্যাখ্যা করলে 	<table border="1"> <thead> <tr> <th rowspan="2">নির্দেশক</th> <th colspan="4">পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর</th> <th rowspan="2">ক্রেত</th> </tr> <tr> <th>৮</th> <th>৩</th> <th>২</th> <th>১</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>ক. ব্যাপ্তির ধারণা উপস্থাপন</td> <td>পদের ব্যাপ্তির ধারণা যথার্থ ব্যাখ্যা করলে</td> <td>পদের ব্যাপ্তির ধারণা আংশিক ব্যাখ্যা করলে</td> <td>পদের ব্যাপ্তির ধারণা ব্যক্ত করলে</td> <td>পদের ব্যাপ্তির ধারণা আংশিক ব্যক্ত করলে</td> <td></td> </tr> <tr> <td>খ. নিয়মের ব্যাখ্যা</td> <td>পদের ব্যাপ্তির সবগুলো সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করে A; E, I এবং O O বাকে যথাযথ ব্যাখ্যা না করলে</td> <td>পদের ব্যাপ্তির সবগুলো সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করে A; E, I এবং O বাকে নিয়মের ব্যাখ্যা করলে</td> <td>পদের ব্যাপ্তির সাধারণ নিয়ম উল্লেখ ছাড়া A; E, I এবং O বাকে নিয়মের ব্যাখ্যা না করলে</td> <td>পদের ব্যাপ্তির সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করলে</td> <td></td> </tr> <tr> <td>গ. ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ</td> <td>উদাহরণসহ ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে</td> <td>উদাহরণসহ ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে</td> <td>উদাহরণ ছাড়া ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে</td> <td>উদাহরণ ছাড়া ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের ধারণা দিলে</td> <td></td> </tr> <tr> <td>ঘ. যথার্থতা যাচাই</td> <td>বাস্তব উদাহরণ ও চিত্রসহ পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়মের যথার্থ ব্যাখ্যা করলে</td> <td>বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়ম ব্যাখ্যা করলে</td> <td>বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়ম ব্যাখ্যা করলে</td> <td>বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস-বৃদ্ধির নিয়ম আংশিক ব্যাখ্যা করলে</td> <td></td> </tr> </tbody> </table> <p style="text-align: right;">মোট</p>	নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর				ক্রেত	৮	৩	২	১	ক. ব্যাপ্তির ধারণা উপস্থাপন	পদের ব্যাপ্তির ধারণা যথার্থ ব্যাখ্যা করলে	পদের ব্যাপ্তির ধারণা আংশিক ব্যাখ্যা করলে	পদের ব্যাপ্তির ধারণা ব্যক্ত করলে	পদের ব্যাপ্তির ধারণা আংশিক ব্যক্ত করলে		খ. নিয়মের ব্যাখ্যা	পদের ব্যাপ্তির সবগুলো সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করে A; E, I এবং O O বাকে যথাযথ ব্যাখ্যা না করলে	পদের ব্যাপ্তির সবগুলো সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করে A; E, I এবং O বাকে নিয়মের ব্যাখ্যা করলে	পদের ব্যাপ্তির সাধারণ নিয়ম উল্লেখ ছাড়া A; E, I এবং O বাকে নিয়মের ব্যাখ্যা না করলে	পদের ব্যাপ্তির সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করলে		গ. ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ	উদাহরণসহ ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে	উদাহরণসহ ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে	উদাহরণ ছাড়া ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে	উদাহরণ ছাড়া ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের ধারণা দিলে		ঘ. যথার্থতা যাচাই	বাস্তব উদাহরণ ও চিত্রসহ পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়মের যথার্থ ব্যাখ্যা করলে	বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়ম ব্যাখ্যা করলে	বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়ম ব্যাখ্যা করলে	বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস-বৃদ্ধির নিয়ম আংশিক ব্যাখ্যা করলে	
নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা/নম্বর					ক্রেত																																
	৮	৩	২	১																																		
ক. ব্যাপ্তির ধারণা উপস্থাপন	পদের ব্যাপ্তির ধারণা যথার্থ ব্যাখ্যা করলে	পদের ব্যাপ্তির ধারণা আংশিক ব্যাখ্যা করলে	পদের ব্যাপ্তির ধারণা ব্যক্ত করলে	পদের ব্যাপ্তির ধারণা আংশিক ব্যক্ত করলে																																		
খ. নিয়মের ব্যাখ্যা	পদের ব্যাপ্তির সবগুলো সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করে A; E, I এবং O O বাকে যথাযথ ব্যাখ্যা না করলে	পদের ব্যাপ্তির সবগুলো সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করে A; E, I এবং O বাকে নিয়মের ব্যাখ্যা করলে	পদের ব্যাপ্তির সাধারণ নিয়ম উল্লেখ ছাড়া A; E, I এবং O বাকে নিয়মের ব্যাখ্যা না করলে	পদের ব্যাপ্তির সাধারণ নিয়ম উল্লেখ করলে																																		
গ. ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ	উদাহরণসহ ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে	উদাহরণসহ ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে	উদাহরণ ছাড়া ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থ ব্যাখ্যা দিলে	উদাহরণ ছাড়া ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের ধারণা দিলে																																		
ঘ. যথার্থতা যাচাই	বাস্তব উদাহরণ ও চিত্রসহ পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়মের যথার্থ ব্যাখ্যা করলে	বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়ম ব্যাখ্যা করলে	বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস- বৃদ্ধির নিয়ম ব্যাখ্যা করলে	বাস্তব উদাহরণ ও চিত্র ছাড়া পদের ব্যক্তির্থ ও জাত্যর্থের হ্রাস-বৃদ্ধির নিয়ম আংশিক ব্যাখ্যা করলে																																		

অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত মোট নম্বর: ১৬

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

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
১৩-১৬	অতি উত্তম
১১-১২	উত্তম
০৮-১০	ভালো
৭ বা ৭ এর কম	অগ্রগতি প্রয়োজন

২০২১ সালের এইচএসসি পরীক্ষায় অংশগ্রহণকারী শিক্ষার্থীদের জন্য অ্যাসাইনমেন্ট

বিষয়: হিসাববিজ্ঞান

পত্র: প্রথম

বিষয় কোড: ২৫৩

স্তর: এইচএসসি

অ্যাসাইনমেন্ট নম্বর	অ্যাসাইনমেন্ট	শিখনফল/ বিষয়বস্তু	নির্দেশনা (সংকেত/ ধাপ/ পরিধি)	মূল্যায়ন নির্দেশনা (রুট্রিক্স)				মন্তব্য																				
				নির্দেশক	পারদর্শিতার মাত্রা /নম্বর																							
					৪	৩	২	১																				
০৩	নগদ অর্থের স্বচ্ছতা নিশ্চিতকরণে ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী প্রস্তুতকরণ সহায়ক তথ্য: ২০২১ সালের ৩০ জুন তারিখে সবজ ট্রেডার্সের নগদান বই এবং ব্যাংক বিবরণীর উদ্বৃত্তের মধ্যে গরমিল পরিলক্ষিত হয়। নিম্নে এ সংক্ষিপ্ত প্রয়োজনীয় তথ্য উপস্থাপন করা হলো: ১। নগদান বই অনুযায়ী ব্যাংক জমাতিরিক্তের পরিমাণ ৬০,০০০ টাকা। ২। ১৫,০০০ টাকা ও ২০,০০০ টাকার দুইটি ইস্যুকৃত চেকের মধ্যে ২য় চেকটি ৩০ জুনের মধ্যে পরিশোধের জন্য ব্যাংকে উপস্থাপিত হয়নি। ৩। ১০,০০০ টাকা ও ৯,০০০ টাকার দুইটি চেক আদায়ের জন্য ব্যাংকে জমা দেয়া হয়েছিল। ৩০ জুনের মধ্যে ১ম চেকটি ব্যাংক কর্তৃক আদায় হয়নি। ৪। ব্যাংক কর্তৃক লভ্যাংশ আদায় ৫,০০০ টাকা নগদান বইতে লেখা হয়নি। ৫। প্রদেয় হিসাবের ১০,০০০ টাকা ব্যাংক কর্তৃক পরিশোধিত হয়েছে। যা নগদান বইতে লেখা হয়নি। ৬। প্রাপ্য হিসাবের নিকট থেকে প্রাপ্ত ২,০০০ টাকার একখানি চেক নগদান বইতে ভুলে দুইবার ক্রেডিট করা হয়েছে অর্থ ব্যাংক বিবরণীতে যথারীতি ক্রেডিট করা হয়েছে। ৭। ব্যাংক জমাতিরিক্তের সুদ ৫,০০০টাকা নগদান বইয়ে লেখা হয়নি।	<ul style="list-style-type: none"> নগদান বই ও ব্যাংক হিসাবের উদ্বৃত্তের পার্থক্যের কারণ উদঘাটন করতে পারবে। ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী প্রস্তুত করতে পারবে। ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী প্রস্তুত করতে পারবে। নগদ অর্থের স্বচ্ছতা নিশ্চিতকরণ করতে পারবে। ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী প্রস্তুতকরণ। নগদান বইয়ে লেনদেন উদ্বৃত্তের গরমিলের কারণ। সহায়ক তথ্যের ভিত্তিতে নগদান বইতে লিপিবদ্ধ হয়নি এবৃপ্ত লেনদেনসমূহের দাখিলা প্রস্তুতকরণ। সহায়ক তথ্যের ভিত্তিতে ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী প্রস্তুতকরণ 	<table border="1"> <tr> <td>ক) ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী তৈরি করার উদ্দেশ্য বর্ণনা</td> <td>৪টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে</td> <td>৩টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে</td> <td>২টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে</td> <td>১টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে</td> </tr> <tr> <td>খ) নগদান বই ও ব্যাংক বিবরণীর সঠিক হলে</td> <td>৬টি কারণ কমপক্ষে ৪টি কারণ সঠিক হলে</td> <td>কমপক্ষে ৪টি কারণ সঠিক হলে</td> <td>৩টি কারণ সঠিক হলে</td> <td>১টি কারণ সঠিক হলে</td> </tr> <tr> <td>গ) সহায়ক তথ্যের ভিত্তিতে নগদান বইতে লিপিবদ্ধ হয়নি এবৃপ্ত লেনদেনসমূহের দাখিলা প্রস্তুতকরণ</td> <td>৪টি দাখিলা সঠিক হলে</td> <td>৩টি দাখিলা সঠিক হলে</td> <td>২টি দাখিলা সঠিক হলে</td> <td>১টি দাখিলা সঠিক হলে</td> </tr> <tr> <td>ঘ) সহায়ক তথ্যের ভিত্তিতে ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী প্রস্তুতকরণ</td> <td>যথাযথভাবে ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে বিবরণী প্রস্তুত প্রস্তুত করা হলে</td> <td>ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ৪টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে</td> <td>ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ৩টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে</td> <td>ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ২টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে</td> </tr> <tr> <td colspan="5" style="text-align: right;">মোট</td></tr> </table> <p>অ্যাসাইনমেন্টের জন্য বরাদ্দকৃত নম্বর: ১৬ বি.দ্র: যথাযথ/পূর্ণাঙ্গ = ৮০%-১০০% সঠিক, অধিকাংশ = ৭০%-৭৯% সঠিক এবং আংশিক = ৫০%-৬৯%</p>		ক) ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী তৈরি করার উদ্দেশ্য বর্ণনা	৪টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে	৩টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে	২টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে	১টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে	খ) নগদান বই ও ব্যাংক বিবরণীর সঠিক হলে	৬টি কারণ কমপক্ষে ৪টি কারণ সঠিক হলে	কমপক্ষে ৪টি কারণ সঠিক হলে	৩টি কারণ সঠিক হলে	১টি কারণ সঠিক হলে	গ) সহায়ক তথ্যের ভিত্তিতে নগদান বইতে লিপিবদ্ধ হয়নি এবৃপ্ত লেনদেনসমূহের দাখিলা প্রস্তুতকরণ	৪টি দাখিলা সঠিক হলে	৩টি দাখিলা সঠিক হলে	২টি দাখিলা সঠিক হলে	১টি দাখিলা সঠিক হলে	ঘ) সহায়ক তথ্যের ভিত্তিতে ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী প্রস্তুতকরণ	যথাযথভাবে ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে বিবরণী প্রস্তুত প্রস্তুত করা হলে	ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ৪টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে	ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ৩টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে	ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ২টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে	মোট			
ক) ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী তৈরি করার উদ্দেশ্য বর্ণনা	৪টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে	৩টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে	২টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে	১টি উদ্দেশ্য সঠিকভাবে বর্ণনা করা হলে																								
খ) নগদান বই ও ব্যাংক বিবরণীর সঠিক হলে	৬টি কারণ কমপক্ষে ৪টি কারণ সঠিক হলে	কমপক্ষে ৪টি কারণ সঠিক হলে	৩টি কারণ সঠিক হলে	১টি কারণ সঠিক হলে																								
গ) সহায়ক তথ্যের ভিত্তিতে নগদান বইতে লিপিবদ্ধ হয়নি এবৃপ্ত লেনদেনসমূহের দাখিলা প্রস্তুতকরণ	৪টি দাখিলা সঠিক হলে	৩টি দাখিলা সঠিক হলে	২টি দাখিলা সঠিক হলে	১টি দাখিলা সঠিক হলে																								
ঘ) সহায়ক তথ্যের ভিত্তিতে ব্যাংক সমন্বয় বিবরণী প্রস্তুতকরণ	যথাযথভাবে ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে বিবরণী প্রস্তুত প্রস্তুত করা হলে	ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ৪টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে	ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ৩টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে	ব্যাংক সমন্বয় বিবরণীতে কমপক্ষে ২টি গড়মিলের কারণ সঠিকভাবে উপস্থাপিত হলে																								
মোট																												

নম্বরের ব্যাপ্তি	মন্তব্য
১৩- ১৬	অতি উত্তম
১১- ১২	উত্তম
১০- ১০	ভালো
০০- ০৭	অগ্রগতি প্রয়োজন