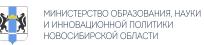
№ п/п	Вопросы
25.	Установите соответствие между веществами и типом кристаллической решетки:
	3
	A. Графит;Б. Йод;B. Хлорид натрия;Г. Углекислый газ.







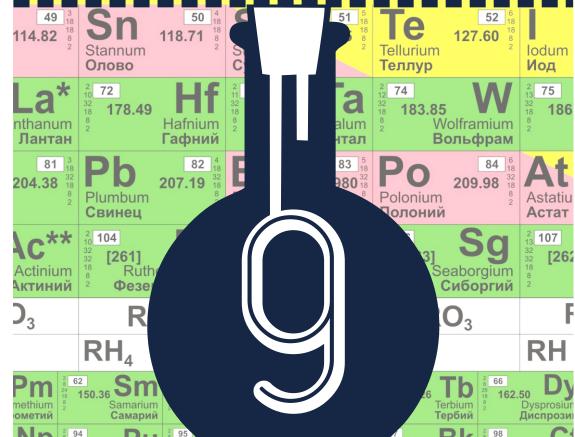
НОВОСИБИРСКАЯ ОБЛАСТНАЯ АССОЦИАЦИЯ УЧИТЕЛЕЙ И ПРЕПОДАВАТЕЛЕЙ ХИМИИ



ИНСТИТУТ ЕСТЕСТВЕННЫХ И СОЦИАЛЬНО-ЭКОНОМИЧЕСКИХ НАУК



І МЕЖДУНАРОДНЫЙ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ КОНКУРС "ДЕНЬ ХИМИЧЕСКОЙ ГРАМОТНОСТИ"



№ п/п	Вопросы	
1.	Назовите вещество, модель молекулы которого изображена на рисунке:	
	А. Вода;	
	Б. Циановодород;	
	В. Углекислый газ;	
	Г. Озон.	
2.	Укажите имя и портрет ученого, создавшего теорию электролитической диссоциации:	
	3	
	3 4 A . Сванте Август Аррениус;	
	А. Сванте Август Аррениус,Б. Михаил Васильевич Ломоносов;	
	В. Дмитрий Иванович Менделеев;	
	Г. Александр Михайлович Бутлеров.	

№ п/п	В	опросы
23.	Установите соответствие межд веществ:	у названиями и изображениями
	1	2
	3	4
	А . Алмаз;	В. Медный купорос;
	Б. Йод;	Г. Сера.
24.	Установите соответствие м орбиталей и их изображениями	лежду наименованиями атомных и:
	1 2	3 4
	А . s-орбиталь;	В. d-орбиталь;
	Б . р-орбиталь;	Г. f-орбиталь.

№ п/п	Вопросы			
17.	Какие вещества могут присугствовать в водном растворе одновременно?			
	А . Гидроксид натрия и гидроксид алюминия;			
	Б. Сульфат меди (II) и сульфид натрия;			
	В. Хлорид железа (III) и иодид калия;			
	Г. Сульфат натрия и хлорид калия; Д. Сульфид натрия и гидропероксид водорода;			
	Е. Хлорид аммония и гидроксид натрия.			
18.	В стакане чая (200 мл) растворили 3 ложки (15 граммов) сахара.			
	Массовая доля сахара в полученном растворе составляет:			
	А . 3 % Б . 7 % В . 7,5 % Г. 15 % Д. 20 %			
19.	Смесь кремния и угля массой 20 г обработали избытком концен-			
	трированного раствора щелочи. В результате реакции выделился			
	газ объемом 13,44 л (н.у.). Какова массовая доля кремния в исход-			
	ной смеси?			
	А . 31 % Б . 33 % В . 42 % Г. 56 % Д. 84 % Е . 100 %			
20.	При нормальных условиях отмерили 1 л водорода и 1 л кислорода,			
	а затем смесь взорвали. После взрыва смесь охладили до 18 °C при нормальном давлении. Чему равен объем образовавшейся воды?			
	А. 1 л Б. 2 л В. 22,4 л Г. 0,4 мл Д. 0,8 мл Е. 22,4 мл			
21.	Один моль смеси азота с водородом с плотностью по гелию рав-			
21.	Один моль смеси азота с водородом с плотностью по гелию равной 3,1 нагрели в замкнутом сосуде с катализатором, в результате			
21.	Один моль смеси азота с водородом с плотностью по гелию рав-			
21.	Один моль смеси азота с водородом с плотностью по гелию равной 3,1 нагрели в замкнутом сосуде с катализатором, в результате протекания реакции давление в сосуде уменьшилось на 20%. Рас-			
21.	Один моль смеси азота с водородом с плотностью по гелию равной 3,1 нагрели в замкнутом сосуде с катализатором, в результате протекания реакции давление в сосуде уменьшилось на 20%. Рассчитайте выход реакции. А. 25 % Б. 27,1 % В. 45,5 % Г. 50 % Д. 55,5 % Е. 75,9 % На упаковке сыра «Брынза» Президент® читаем: «Массовая доля			
	Один моль смеси азота с водородом с плотностью по гелию равной 3,1 нагрели в замкнутом сосуде с катализатором, в результате протекания реакции давление в сосуде уменьшилось на 20%. Рассчитайте выход реакции. А. 25 % Б. 27,1 % В. 45,5 % Г. 50 % Д. 55,5 % Е. 75,9 % На упаковке сыра «Брынза» Президент® читаем: «Массовая доля жира в сухом веществе 45 %. Пищевая ценность 100 г: белок —			
	Один моль смеси азота с водородом с плотностью по гелию равной 3,1 нагрели в замкнутом сосуде с катализатором, в результате протекания реакции давление в сосуде уменьшилось на 20%. Рассчитайте выход реакции. А. 25 % Б. 27,1 % В. 45,5 % Г. 50 % Д. 55,5 % Е. 75,9 % На упаковке сыра «Брынза» Президент® читаем: «Массовая доля			

№ п/п	Вопросы	
3.	Гелий назван в честь Солнца, потому что:	
	 А. Впервые был обнаружен при анализе спектра солнечного света; Б. Масса гелия на Солнце составляет более 90 % от массы Солнца; В. Гелий в Солнечной системе есть только на Солнце; Г. Гелий-неоновый лазер светит в 22,4 раза ярче Солнца; Д. Гелий используют для заполнения газоразрядных трубок. 	
4.	Самым распространенным (по массе) элементом земной коры	
	является:	
	А. Водород;	
	Б. Кислород;В. Железо;	
	Г. Кремний;	
	Д. Углерод.	
5.	Укажите номер периода Периодической системы химических элементов, в котором находится наибольшее количество элементов, образующих простые вещества – металлы.	
6.	Какой химический элемент получил название в честь России?	
	А. Рубидий;	
	Б. Радий;	
	В. Радон;Г. Рутений;	
	Д. Родий.	
7.	На каком из рисунков показано правильное расположение	
, •	пробирки с нагреваемой жидкостью:	
	А Б В Г	

№	Вопросы	
п/п	Бопросы	
8.	В какой паре вещества имеют одинаковую относительную моле-	
	кулярную массу?	
	A. CuSO ₄ и CuS;	
	Б. CuS и CuO;	
	В . CuO и Cu ₂ S;	
	Г. CuSO ₄ и Cu ₂ S.	
9.	«Сухим льдом» называется:	
	А. борная кислота;	
	Б. твердый оксид углерода (II);	
	В. оксид кремния;	
	Г. твердый оксид углерода (IV);	
	Д. оксид фосфора (V);	
	Е. вода, замерзшая при пониженном давлении.	
10.	Разложить воду на простые вещества можно посредством:	
	А. перегонки;	
	Б. электролиза;	
	В. вымораживания;	
	Г. перекристаллизации;	
	Д. фильтрации.	
11.	К слабым электролитам относится (относятся)	
	A. NH ₄ OH;	
	Б . CH ₃ COONH ₄ ;	
	\mathbf{B} . $\mathbf{H}_3\mathbf{BO}_3$;	
	Γ . AgNO ₃ ;	
	Д. NaClO;	
	$\mathbf{E.} \ \mathbf{K_2Cr_2O_7.}$	
12.	Что является основным сырьем для получения бензина?	
	А. Нефть;	
	Б. Природный газ;	
	В. Уголь;	
	Г. Сланцевый газ;	
	Д. Крекинг.	

№ π/π	Вопросы	
13.	Молекула какого вещества состоит из трёх атомов?	
	А. Азот;	
	Б. Оксид азота (I);	
	В. Оксид азота (III); Г. Оксид азота (V);	
	Д. Азотная кислота.	
14.	Какое уравнение верно описывает процесс «гашения» пищевой соды уксусной кислотой?	
	A. $CH_3COOH + Na_2CO_3 + H_2O = CH_4\uparrow + 2 NaHCO_3;$	
	b. $2 \text{ CH}_3\text{COOH} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = 2 \text{ CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow;$	
	B . C ₂ O ₄ H ₂ + NaHCO ₃ = C ₂ O ₄ Na ₂ + H ₂ O + CO ₂ ↑; Γ. CH ₃ COOH + NaHCO ₃ = CH ₃ COONa + H ₂ O + CO ₂ ↑;	
	\Box CH ₃ COOH + NaHCO ₃ = CH ₃ COONa + H ₂ O + CO ₂ ↑, \Box CH ₃ COOH + NaHCO ₃ = CH ₃ ONa + H ₂ O + CO ₂ ↑ + CO.	
15.	С какой кислотой (какими кислотами) не взаимодействует медь?	
	А. Разбавленная HNO ₃ ;	
	Б . Концентрированная HNO ₃ ; В . Разбавленная HCl;	
	Г. Концентрированная Н₂SO₄;	
	Д. Царская водка.	
16.	Установите соответствие между газами и приборами для их получения:	
	1 2 3 4	
	А. Кислород; В. Углекислый газ;	
	Б. Водород; Г. Аммиак.	