Контрольная работа № 2 (8 класс) Тема: «Кислород. Водород. Вода. Растворы»

Вариант 1	Вариант 2			
Часть «А» - выберите один верный вариант ответа (Например, 1 – А)				
1. Кислород в соединениях обычно проявляет валентность равную:	1. Водород в соединениях обычно проявляет валентность равную:			
A) Ι; δ) ΙΙΙ; Β) ΙΙ; Γ) ΙV.	A) Ι; Б) ΙΙΙ; Β) ΙΙ; Γ) ΙV.			
2. Соединения водорода с металлами называют: А) Оксиды; Б) Гидриды; В) Пероксиды; Г) Гидроксиды. 3. С водой не взаимодействует:	2. Соединения, состоящие из двух элементов один из которых кислород называют: А) Оксиды; Б) Гидриды; В) Пероксиды; Г) Гидроксиды. 3. С водой не взаимодействует:			
A) SO2; Б) P2O5; B) CO2; Γ) SiO2.	A) CuO; Б) CaO; В) Na2O; Г) ВаО.			
4. Реакция взаимодействия веществ с кислородом называется:	4. Реакция взаимодействия оксидов металлов с водородом называется:			
А) Восстановление; Б) Брожение;	А) Восстановление; Б) Брожение;			
В) Окисление; Г) Разложение.	В) Окисление; Г) Разложение.			
5. Для получения водорода в лаборатории не используют реакцию:	5. Для получения кислорода в промышленности используют реакцию:			
A) $CH4 = C + 2H2$;	A) 2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2+O2;			
\mathbf{E}) $\mathbf{Z}\mathbf{n} + 2\mathbf{H}\mathbf{C}\mathbf{l} = \mathbf{Z}\mathbf{n}\mathbf{C}\mathbf{l}2 + \mathbf{H}2$;	Б) Фотосинтез:			
B) $2Na + 2H2O = 2NaOH + H2$;	2H2O2 = 2H2O + O2;			
Γ) Ca + 2H2O = Ca(OH)2 + H2.	Г) Сжижение воздуха под давлением.			
Часть «Б» - найдите соответствия				
1. Установите соответствие между веществом и его характерными свойствами:	2. Установите соответствие между веществом и его характерными свойствами:			
А) Кислород – это 1. легче воздуха газ	А) Кислород – это 1. тлеющей лучинкой, она вспыхивает			
Б) Водород – это газ 2. тяжелее воздуха	Б) Водород – это 2. горящей спичкой, газ сгорает со звуком «пах»			
В) Кислород 3. вытеснения воздуха, собирают в пробирку,	В) Наличие кислорода в сосуде определяют 3. газ, поддерживающий горение			

Г) Водород собирают методом	перевёрнутую вверх дном 4. вытеснения воздуха, на дне стакана.	Г) Наличие водорода в сосуде определяют	4. газ, горючее вещество	
Часть «С» - дайте полный ответ на предложенное задание				
1. Закончите уравнения реакций:		1. Закончите уравнения реакций:		
A) SO2 + H2O =		A) $C_3 H_8 + O2 =$		
Б) $CH_4 + O2 =$		Б) Na + H2O =		
B) Fe2O3 + H2 =		B) Al + H2 =		
2. Решите задачу: Вычислите, какую массу воды и вещества нужно взять, чтобы приготовить раствор массой 500 г и массовой долей соли 12 %.		2. Решите задачу: Вычислите, какую массу воды и вещества нужно взять, чтобы приготовить раствор массой 300 г и массовой долей соли 5 %.		
3. Осуществите превращения по схеме,		3. Осуществите превращения по схеме, укажите		
укажите типы реакций, назовите вещества: $C \to CH4 \to CO2 \to H2CO3$		типы реакций, назовите вещества: $Al \to Al2O3 \to Al \to Al(OH)3$		