

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: А) I; Б) III; В) II; Г) IV.		1. Водород в соединениях обычно проявляет валентность равную: А) I; Б) III; В) II; Г) IV.	
2. Соединения водорода с металлами называют: А) Оксиды; Б) Гидриды; В) Пероксиды; Г) Гидроксиды.		2. Соединения, состоящие из двух элементов один из которых кислород называют: А) Оксиды; Б) Гидриды; В) Пероксиды; Г) Гидроксиды.	
3. С водой не взаимодействует: А) SO2; Б) P2O5; В) CO2; Г) SiO2.		3. С водой не взаимодействует: А) CuO; Б) CaO; В) Na2O; Г) BaO.	
4. Реакция взаимодействия веществ с кислородом называется: А) Восстановление; Б) Брожение; В) Окисление; Г) Разложение.		4. Реакция взаимодействия оксидов металлов с водородом называется: А) Восстановление; Б) Брожение; В) Окисление; Г) Разложение.	
5. Для получения водорода в лаборатории не используют реакцию: А) CH4 = C + 2H2; Б) Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2; В) 2Na + 2H2O = 2NaOH + H2; Г) Ca + 2H2O = Ca(OH)2 + H2.		5. Для получения кислорода в промышленности используют реакцию: А) 2KMnO4 = K2MnO4 + MnO2+O2; Б) Фотосинтез: В) 2H2O2 = 2H2O + O2; 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 газ	1. легче воздуха	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 собирают методом	3. вытеснения воздуха, в пробирку,	В) Наличие кислорода в сосуде определяют	3. газ, поддерживающий горение

	перевёрнутую вверх дном	Г) Наличие водорода в сосуде определяют	4. газ, горючее вещество
Г) Водород собирают методом	4. вытеснения воздуха, на дне стакана.		
Часть «С» - дайте полный ответ на предложенное задание			
1. Закончите уравнения реакций: А) $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} =$ Б) $\text{CH}_4 + \text{O}_2 =$ В) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 =$		1. Закончите уравнения реакций: А) $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 =$ Б) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} =$ В) $\text{Al} + \text{H}_2 =$	
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, укажите типы реакций, назовите вещества: $\text{C} \rightarrow \text{CH}_4 \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$		3. Осуществите превращения по схеме, укажите типы реакций, назовите вещества: $\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$	