Констатирующая контрольная работа по химии за 2 триместр **8 класс - Базовый уровень**
ДЕМОВЕРСИЯ

1. Лакмус в растворе H_2SO_4 становится: (**1 балл**)
1) синим 2) бесцветным 3) красным 4) зеленым 5) розовым 6) малиновым

2. Кислотами являются: (**1 балл**) 1) H_2S 2) HF 3) K_2S 4) H_3N 5) KOH

3. Водород взаимодействует с образованием чистого металла с веществами: (**1 балл**)
1) O_2 2) Na 3) V_2O_5 4) $ZnSO_4$ 5) $Cu(OH)_2$

4. Кислород взаимодействует со следующими веществами: (**2 балла**)
1) оксид серы (VI) 2) вода 3) магний 4) Водород 5) оксид серы (IV)

5. Водный раствор поваренной соли является: (**1 балл**)
1) Чистым раствором 2) гомогенным веществом 3) гетерогенной смесью 4) гомогенной смесью 5) природным раствором

6. В состав стандартной пробы воздуха не входит: (**1 балл**)
1) O_2 2) H_2 3) N_2 4) CO_2 5) CO

7. Из перечисленных формул веществ выберите формулы щелочей: (**1 балл)**
1) NaOH 2) $Al(OH)_3$ 3) K_2SO_4 4) $Ba(OH)_2$ 5) Li_2O

8. Установите соответствие между схемой химической реакции и её типом: (2 **балла**)

Схема реакции	**тип реакции**
А) $O_2 + H_2 \rightarrow H_2O + Q$	1) соединения
Б) $HCl + Zn \rightarrow ZnCl_2 + H_2$	2) разложения
В) $H_2 + CuO \rightarrow Cu + H_2O$	3) термохимическая реакция
Г) $O_2 + N_2 \rightarrow NO - Q$	4) реакция обмена
Д) $Al_2O_3 + H_2 \rightarrow H_2O + Al$	5) замещения
Е) $KMnO_4 \rightarrow K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2$	

9. Установите соответствие между веществом и его классом: (**2 балла**)

исходные вещества	**класс вещества**
А) HF	1) оксид
Б) ZnO	2) основание
В) $Cu(OH)_2$	3) простое вещество металл
Г) Ca	4) соль
Д) H_2	5) простое вещество неметалл
Е) K_2SO_3	6) кислота

10. Напишите название и класс для каждого из предложенных веществ **(5 баллов)**:
Na_2SO_3, HCl, $Ca_3(PO_4)_2$, SO_2, $Ba(OH)_2$

11. Составьте формулы указанных соединений (**5 баллов**):
1) карбонат аммония
2) нитрат кальция
3) гидроксид железа (III)
4) сульфит алюминия
5) Оксид серы (VI)

12. Из приборов, изображённых на рисунках, выберите тот, с помощью которого можно получить и собрать газообразный водород. (**2 балла**)

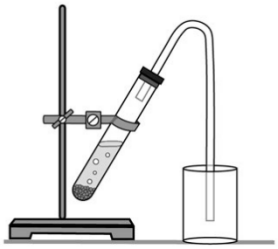


Рис.1

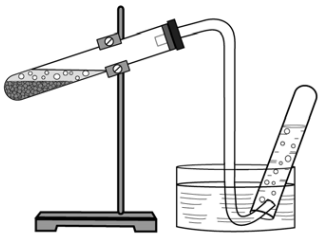


Рис. 2

Укажите выбранный номер рисунка. Объясните:
- каким методом – вытеснения воды или вытеснения воздуха – получают водород в этом приборе?
- почему невозможно получить и собрать водород, используя прибор, изображённый на другом рисунке? Аргументируйте Ваш выбор.

13. Решите задачу. **(3 балла**).
Какой объём водорода необходим для восстановления 260г хрома из оксида хрома (III)

Критерии оценивания:

« 5 » - 25 – 27 балл

« 4 » - 18 – 24 баллов

«3» - 10 - 17 баллов

«2» - 0 - 9 баллов