

МУНИЦИПАЛЬНОЕ АВТОНОМНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ СРЕДНЯЯ  
ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА С УГЛУБЛЕННЫМ ИЗУЧЕНИЕМ ПРЕДМЕТОВ ХУДОЖЕСТВЕННО-  
ЭСТЕТИЧЕСКОГО ЦИКЛА № 58 г. ТОМСКА

Демонстрационный вариант  
контрольно-измерительных материалов  
для проведения промежуточной аттестации  
по химии в 9 классе

**Часть 1.**

- Скорость реакции цинка (гранулы) с соляной кислотой при комнатной температуре выше при условии использования раствора с массовой долей:  
1) 2,5%      2) 1,5%      3) 1%      4) 0,5%
- К окислительно-восстановительной реакции не относится:  
1)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{CaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$   
2)  $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2\uparrow$   
3)  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$   
4)  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} = 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- Сокращённое ионное уравнение  $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- = \text{AgCl}$  соответствует взаимодействию между  
1) Серебра с соляной кислотой  
2) оксида серебра с соляной кислотой  
3) нитрата серебра с хлоридом натрия  
4) нитратом серебра с серной кислотой
- Аллотропной модификацией кислорода является:  
1) кокс      3) озон  
2) графит      4) сажа
- Аммиак при обычных условиях – это:  
1) Бесцветная маслянистая жидкость  
2) Желто-зеленый газ  
3) Бесцветный газ с характерным запахом  
4) Бесцветный газ, без запаха
- Разбавленная соляная кислота вступает в реакцию с каждым веществом ряда:  
1)  $\text{HCl}$ ,  $\text{ZnO}$ ,  $\text{Ag}$       3)  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Zn}$   
2)  $\text{KOH}$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{SiO}_2$       4)  $\text{Au}$ ,  $\text{H}_2$ ,  $\text{O}_2$
- В ряду  $\text{Mg} - \text{Ca} - \text{Sr} - \text{Ba}$  металлические свойства :  
1) усиливаются      3) сначала усиливаются, затем уменьшаются  
2) уменьшаются      4) не изменяются
- Обнаружить серную кислоту и сульфаты можно по взаимодействию :  
1) С нитратом серебра  
2) С медью и конц.серной кислотой (при нагревании)  
3) Со щелочью при нагревании  
4) С хлоридом бария
- Гомологом этилена является углеводород:  
1)  $\text{C}_2\text{H}_2$       2)  $\text{C}_3\text{H}_8$       3)  $\text{C}_3\text{H}_6$       4)  $\text{C}_2\text{H}_6$
- Структурная формула ацетилена:  
1)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$       3)  $\text{CH} \equiv \text{CH}$   
2)  $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$       4)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$

**Часть 2.**

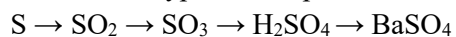
**11. Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами реакции**

Исходные вещества	Продукты реакции
А. $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ Б. $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HCl} \rightarrow$ В. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HCl} \rightarrow$ Г. $\text{FeO} + \text{HCl} \rightarrow$	1) $\text{FeCl}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ 3) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Ответ:

А	Б	В	Г

**12. Составьте уравнения реакций в соответствии с цепочкой превращений веществ:**



Для последней реакции составьте полное ионное и сокращенное ионное уравнения.

**Часть 3.**

**13. Задача**

Какой объем углекислого газа выделится при взаимодействии 200 г карбоната кальция, содержащего, 15 % примесей с необходимым количеством соляной кислоты.