Контрольно-измерительные материалы
для проведения промежуточной аттестации
по учебному предмету «Химия»
для 8 класса

(демонстрационный вариант)

Задание А. Выберите один правильный ответ

1. Укажите химический элемент металл

а) Кислород б) Селен в) Сера г) Железо

2. Кислотой среди приведенных является вещество:

а) H_2O б) H_2SO_4 в) NH_3 г) H_2

3. Вещество с химической формулой K_2CO_3 называется:

а) карбонат кальция б) карбид кальция в) карбонат калия г) угольная кислота

4. Высшая положительная степень окисления углерода равна:

а) +1 б) +3 в) +4 г) +6.

5. Химический элемент II группы А подгруппы 4 периода:

а) Калий б) кальций в) цинк г) углерод

6. Заряд ядра атома + 16 имеют атомы химического элемента:

а) Азота. б) Кислорода. в) Серы. г) Хлора.

7. Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергетическим уровням в атоме ***лития***

а) $)_2)_1$ б) $)_2)_8)_1$ в) $)_2)_4$ г) $)_2)_8)_7$

8. Сумма всех коэффициентов в схеме уравнения реакции:

$Al + O_2 \rightarrow Al_2O_3$ равна:

а) 2 б) 6 в) 13 г) 9

9. Выберите пару веществ, между которыми возможна реакция нейтрализации:

а) Na2 O ─ HCl б) NaOH – CO2 в) Ca (OH)2 ─ H2 CO3 г) Na2O – CO2

10. Реакция обмена:

а) Ag2O + H2SO4 = Ag2SO4 + HOH б) Ag2S = 2Ag + S

в) 2Ag + S = Ag2S г) 2 H2 + O2 =2 H2O

Задание В.

1. Осуществите превращения:

А) $O_2 \rightarrow HOH \rightarrow Ca(OH)_2$ б). $Zn \rightarrow ZnO \rightarrow ZnSO_4 \rightarrow Zn$

$(OH)_2$

2. При взаимодействии магния массой 72 г с серой получили сульфид магния. Рассчитайте массу и количество вещества полученной соли MgS.