**Итоговый тест по химии за курс 8 класса**

**1. Из перечисленных явлений к физическим относятся**

А) гниение

Б) таяние снега

В) смешивание горячей и холодной воды

Г) образование накипи в чайнике

**2. По каким признакам можно определить, что ржавление железа это химическое превращение**

А) появление запаха

Б) изменение цвета

В) выпадение осадка

Г) выделение энергии

**3. 1 моль водорода (при н. у.) займёт объём, равный**

А) 22,4 л

Б) 44,8 л

В) 67,2 л

Г) 89,6 л

**4. Масса 3 моль углекислого газа (СО2) равна**

А) 32 г

Б) 132 г

В) 168 г

Г) 56 г

**5.** **Валентность элементов в их соединениях с водородом Н2О, СаН2, NН3, НСI, СН4 равна**

А) VII, V, III, II, I

Б) IV, I, III, V, VII

В) II, II, III, I, IV

Г) II, I, III, II, IV

**6. Относительная молекулярная масса КСlО3 равна**

А) 135,5 Б) 158 В) 122,5 Г) 165.

**7. Среди элементов VII группы главной подгруппы неметаллические свойства наиболее выражены у**

А) CI Б) F В) Br Г) I

**8. Веществом с ковалентной полярной связью является**

А) HCI Б) NaCI В) CI2 Г) H2

**9. Какое уравнение соответствует реакции замещения**

А) Na + CI2 = NaCI

Б) CaCO3 = CaO + CO2

В) HCI + Zn = ZnCI2 + H2

Г) NaOH + HCI = NaCI + H2O

**10. Продуктами реакции цинка с раствором серной кислоты являются**

А) ZnSO4 + H2

Б) ZnSO4 + H2O

В) ZnO + SO3 + H2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**11. Пользуясь схемой, напиши уравнения химических реакций**

Са → СаО → СаСО3 → СО2

**12. Что такое катализатор?**

**13. 15 г сахара растворили в 150 г воды. Найдите массовую долю растворённого вещества.**

**14. Какая масса соли образуется при взаимодействии 12 г алюминия с соляной кислотой?**