

Рассмотрено:
 На заседании методического
 объединения естественно –
 математического цикла
 Протокол № 5
 Дата: 26. 02. 2019
 Руководитель методического
 объединения

 Лещенкова А.Ю.

Демонстрационный вариант итоговой контрольной работы по химии для учащихся 8 класса.

(Работа рассчитана на 1 академический час).

1. Расположите, используя Периодическую систему химических элементов Д.И. Менделеева, следующие элементы в порядке увеличения свойств их атомов: Mg, Al, Cl.
2. Определите тип химической связи в веществах, дайте название им и запишите схему образования связи для выделенного вещества: Ca, **NaI**, Cl, HF.
3. Рассчитайте число протонов, электронов и нейтронов для атомов следующих изотопов: ^{16}O и ^{18}O .
4. Дать названия следующим соединениям и определить их класс: NaOH, CO_2 , HCl, MgO, H_2SO_4 , FeSO_4 , HNO_3 , AgCl, CaS, FeI_3 .
5. Записать уравнения диссоциации веществ: LiCl, K_2SO_4 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Sr}(\text{HO})_2$
6. Указать степени окисления атомов химических элементов в соединении: $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$.
7. Рассчитайте массу, объем (н. у.) и количество вещества для $12,04 \cdot 10^{23}$ молекул SO_2 .
8. Записать уравнения реакций в соответствии со схемой:
 - а) гидроксид меди (II) \rightarrow оксид меди (II) + вода
 - б) соляная кислота + кальций \rightarrow хлорид кальция + водород
 - в) гидроксид железа (III) + азотная кислота \rightarrow нитрат железа (III) + вода
 - г) оксид углерода (IV) + оксид кальция \rightarrow карбонат кальция
9. Рассчитайте массу осадка, полученного при взаимодействии 100 г 20% раствора MgSO_4 с избытком раствора KOH.
10. Дана схема превращений:

$$\text{C} \rightarrow \text{CO}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CO}_2$$
 - а) Составьте молекулярные уравнения реакций.
 - б) Рассмотрите первое превращение с точки зрения окислительно-восстановительных процессов.
 - в) Рассмотрите последнее превращение с точки зрения теории электролитической диссоциации