**Химия 11 класс**

**Контрольная работа № 2 по темам « Металлы» и « Неметаллы».**

**2 вариант**

**А1. Веществом, в котором валентность хрома наивысшая, является**

1) CrO3; 2) Cr2O3 ; 3) CrO ; 4) CrCl3.

**А2. Соединением с ковалентной полярной связью является**

1) N2 ; 3) CCl4;

2) CuO; 4) NaCl.

**А3. При взаимодействии растворов каких веществ образуется осадок?**

1) CuO и NaOH;

2) BaCl2 и H2SO4;

3) NaCl и Ag2S;

4) FePO4 и KOH.

**А4. Электронной формулой неметалла, который образует летучее водородное соединение RH3, является**

1) 1S22S22P2;

2) 1S22S22P3;

3) 1S22S22P4;

4) 1S22S22P5.

**А5. Общим свойством металлов является**

1) атомная кристаллическая решетка;

2) увеличение химической активности слева направо в ряду активности;

3) пластичность;

4) небольшой радиус атома.

**А6. В каком ряду записаны реагенты для осуществления схемы превращений**

**Li → Li2O → LiOH → Li2SO4?**

1) O2, SO3,KOH;

2) O2, H2O, BaSO4;

3) O2, H2O, H2SO4;

4) O2, Cu(OH)2, H2SO4.

**В1. Установите соответствие между числом протонов в атоме химического элемента и формулой его летучего водородного соединения.**

А)14; 1) H2R;

Б) 33; 2) HR;

В) 8; 3) RH4;

Г) 53. 4) RH3.

**Химия 11 класс**

**Контрольная работа № 2 по темам « Металлы» и « Неметаллы».**

**1 вариант**

**А1. Веществом, в котором степень окисления азота наименьшая, является**

1) NH3 ; 2) NO ; 3) N2O ; 4) N2O5 .

**А2. Соединением с ионной связью является**

1) O2 ; 3) NH3 ;

2) NaCl ; 4) HCl .

**А3. При взаимодействии растворов каких веществ образуется газ?**

1) K2CO3и H2SiO3;

2) KCl и H2CO3;

3) Na2CO3 и HCl;

4) CaCO3 и KOH .

**А4. Электронной формулой неметалла, который образует летучее водородное соединение RH4, является**

1) 1S22S22P2;

2) 1S22S22P3;

3) 1S22S22P4;

4) 1S22S22P5.

**А5. Общим свойством неметаллов является**

1) способность только отдавать электроны;

2) наличие на наружном энергетическом уровне 4 – 8 электронов;

3) способность образовывать нелетучие водородные соединения;

4) жидкое и твердое агрегатное состояние.

**А6. В каком ряду записаны реагенты для осуществления схемы превращений**

**P → P2O5 → H3PO4→ K3PO4?**

1) O2, H2SiO3,KOH;

2) O2, H2O, KCl;

3) O2, H2O, K2SO4;

4) O2, H2O, KOH.

**В1. Установите соответствие между числом протонов в атоме химического элемента и формулой его летучего водородного соединения.**

А) 6; 1) H2R;

Б) 15; 2) HR;

В) 34; 3) RH3;

Г) 9. 4) RH4.