***Тестовые задания по теме «Растворы»***

***Вариант 1.***

1. *Выберите формулы* кристаллогидратов: *(1б)*

1. К2ЅО3 2. Ѕn(NO3)2 · 20 Н2О 3. NаОН 4. ВаЅ·6Н2О

2. *Хорошо растворимы* в воде: *(1б)*

1. АlРО4 2. NаОН 3. АgNO3 4. CuS

3. *Нерастворимы в воде*:*(1б)*

1. НNО3 2. Cu(ОН)2 3. Zn(NO3)2 4. HgS

4. *Формула для определения массовой доли* вещества:*(1б)*

1. m = V/ p 2. С = n/ V 3. m(в-ва) = m(р- ра) - m (воды)

4. ω = m(в-ва) / m(р-ра)

5. *Формула для определения молярной концентрации* вещества: *(1б)*

1. m(р-ра) = m(в- ва) + m(воды) 2. m = p ·V

3. ω = m(в-ва) / m(р-ра) 4. С = n/ V

6. *В растворе соли массой 150 г* с массовой долей вещества

10% масса соли равна:*(1б)*

1. 15 г 2. 10 г 3. 7,5 г 5 г

7. *Дополните предложения: (3б)*

1. Растворы - это …

2. Гидратную теорию растворов разработал 1887году …

3. Гидраты – это …

4. Коэффициент растворимости показывает …

5. Насыщенный раствор – это раствор, …

6. По агрегатному состоянию растворы бывают …

***Вариант 2.***

1. *Выберите формулы* кристаллогидратов:*(1б)*

1. Na2ЅО4∙ 10 Н2О 2. BaCl2 3. Mg(ОН)2 4. CuSO4·5Н2О

2. *Хорошо растворимы* в воде: *(1б)*

1. Н2 SO42. Cг(ОН)2 3.FeSiO3 4.КОН

3. *Нерастворимы в воде*: *(1б)*

1.BaSO4 2. Cu(NO3)2 3. MnS 4. ZnCl2

4. *Формула для определения молярной концентрации* вещества:*(1б)*

1. m = V/ p 2. С = n/ V 3. m(в-ва) = m(р- ра) - m (воды)

4. ω = m(в-ва) / m(р-ра)

5. *Формула для определения*: *массовой доли* вещества:*(1б)*

1. m(р-ра) = m(в- ва) + m(воды) 2. m = p ·V

3. ω = m(в-ва) / m(р-ра) 4. С = n/ V

6. *В растворе соли массой 250 г* с массовой долей

вещества 10% масса соли равна:*(1б)*

1. 15 г 2. 10 г 3. 7,5 г 4. 25 г

7. *Дополните предложения: (3б)*

1. Растворитель - это …

2.Растворение – это

3. С повышением температуры растворимость …

4. Гидратация – это

5. Ненасыщенный раствор – это раствор, …

6. Пример газообразного раствора – это…