**Демонстрационный материал для промежуточной аттестации по химии 8 класса**

**Уровень А**

**А 1.Что такое химические явления**:

 1)Явления, в результате которых изменяются агрегатное состояние и состав вещества,

 2)Явления, в результате которых из одних веществ образуются другие.

 3)Явления, в результате которых изменений веществ не наблюдается.

**А 2.В каком ряду расположены сложные вещества?**

 1)S, AL, N2

 2)CO2, Fe, H2O

1. HNO3, CaO, PH3
2. Si, P4, Fe2O3

**А 3.Определите элемент, если в его атоме 40 электронов**:

 1)Алюминий

1. Цирконий
2. Германий
3. Галлий.

**А** 4**.Чему равно число электронов на внешнем энергетическом уровне атома:**

1. Порядковому номеру
2. Номеру периода
3. Номеру группы
4. Числу нейтронов в ядре

**А5 каком ряду расположены формулы оксидов**:

1. NH3, CuO, K2O
2. OF2, CO2, Al2O3
3. CaO, N2O5, Cr2O3
4. CS2, P2O5, B2O3

**А 6.Что такое кислоты?**

1. Сложные вещества
2. Сложные вещества, в состав которых входит водород
3. Сложные вещества, в состав которых входит кислотный остаток
4. Сложные вещества, в состав которых входят атомы водорода и кислотный остаток.

**7А.Что относится к химическим явлениям**?

1. Испарение воды
2. Горение дров
3. Перегонка нефти
4. Плавление олова

**А 8. В каком ряду расположены электролиты (вещества проводящие эл.ток)?**

1. Эфир, поваренная соль, соляная кислота
2. Глюкоза, спирт, бензин,
3. Азотная кислота. нитрат бария, гидроксид натрия
4. Серная кислота, хлорид серебра,
5. Сульфат калия

**А 9. В каком ряду последовательно расположены формулы основания, кислоты, основного оксида, кислой соли**

1. KOH HCl, CuO, Na(HSO4)
2. Ca(OH)2, SO2, CaO, KHS
3. (CuOH)2CO3, CO2, HNO3, MgO, Ca(HCO3)2
4. NaOH, HCN, BaO, K2S

 **Уровень В**

1В**. Установите соответствие**:

|  |  |
| --- | --- |
| Химические явления | Признаки химических явлений |
| А. Ржавление железаБ. Скисание молокаВ. Гниение мясаГ. Горение дров | 1) Выпадение осадка2)изменение цвета3)выделение газа(запаха), изменение цвета4) Изменение цвета, возможно выделение газа (запаха)Выделение тепла и света |

2В. **Установите соответствие**

|  |  |
| --- | --- |
| Название кислоты | Формула кислоты |
| А. СернаяБ. КремниеваяВ.АзотнаяГ.Соляная | 1)HCl2)HNO33)H2SO44)HNO35) H2S6)H2SiO3 |

**3В. Установите соответствие:**

|  |  |
| --- | --- |
| Формула соединения | Название вещества |
| А. ZnOБ. Ca (NO3)2В.H2SiO3Г Mn(OH)2 | 1) Гидроксид магния2) Оксид цинка3) Серная кислота4) Гидроксид марганца5) Нитрат кальция6) Кремниевая кислота |

**4В.Установите соответствие:**

|  |  |
| --- | --- |
| Тип химической реакции | Схема химической реакции |
| А. реакция разложенияБ. реакция обменаВ.Реакция замещенияГ.Реакция соединения | 1. MgCO3 = CO2  + MgO2. CuO + AL = Cu + AL2O33. NO + O2 = NO24. BaCL2 +Na2SO4 = BaSO4 + NaCL |

 **Уровень С**

**1С.Предложите способы и методы разделения смеси состоящей из речного песка и поваренной соли.**

**2С.** **Химическая связь в молекуле азота N2?Покажите механизм образования связи.**

1. ковалентная полярная
2. ковалентная неполярная
3. металлическая
4. ионная

**3С.В каком соединении сера проявляет валентность, равную IV?**

1. SO2
2. H2S
3. SO3
4. Na2S

**4С.**Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: Укажите тип реакции. Расставьте коэффициенты.

Fe(OH)2 → FeО → FeSO4 → Fe