**КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА «ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ»**

**Вариант 1**

ЦЕЛЬ: проверить уровень усвоения учащимися учебного материала по данной теме.

 ***Оценивание ответов Оценочная шкала***

* часть А- 1 балл 35% выполненных заданий - оценка «2»
* часть Б-4 балла 36-62%-оценка «3»
* часть С-6 баллов 63-85%-оценка «4»

 86-100%-оценка «5»

**А1** (1 балл). К экзотермическим реакциям относится реакция, уравнение которой:

1) N2+3H2=2NH3 2) N2+O2=2NO 3) CaCO3=CaO+CO2 4) Cu(OH)2=CuO+H2O

**A2** (1 балл). **Не относится** к реакциям замещения взаимодействие натрия:

1) с водой 2) с глицерином 3) с серой 4) с этанолом

**А3** (1 балл). Определите коэффициент перед окислителем в ОВР: NH3+O2=NO+H2O

1) 1 2) 3 3) 2 4) 5

**А4** (1 балл). Укажите процесс, который протекает без изменения состава вещества:

1) получение бутена-2 из *н*-бутана 2) синтез алмаза из графита

3) получение хлорметана из метана 4) синтез этена из этанола

**А5** (1 балл). В перечне формул A) СrO; Б) SO3; В) CaO; Г) FeO; Д) Cr2O3;

Е) Mn2O7; основными оксидами являются:

1) АГД 2) АВГ 3) АВЕ 4) ВГД

**А6** (1 балл). Какой металл вытесняет водород из воды при обычных условиях?

1) серебро 2) цинк 3) натрий 4) медь

**А7** (1 балл). С образованием газа протекает реакция между растворами:

1) Ba(OH)2  и HNO3 2) K2CO3 и Ca(NO3)2

3) H2SO4 и Na2SiO3 4) NaOH и NH4Cl

**А8** (1 балл). И по катиону и по аниону гидролизуется соль:

1) (NH4)2SO4 2) Na2S 3) (NH4)2SO3 4) Ba(NO3)2

**А9** (1 балл). Химическое равновесие в системе 2Fe2O3(Т)+H2(Г) 2Fe3O4(Т)+H2O(Г)-Q

смещается в сторону продуктов реакции:

1) при уменьшении температуры 2) при увеличении концентрации водорода

3) при повышении давления 4) при понижении давления

**А10** (1 балл). Электролитом является

1) вода 2) этанол 3) ацетат натрия 4) глюкоза

**В1** (4 балла). Установите соответствие.

 **Формула соли: Тип гидролиза**

 А) Al2S3 1) по катиону

 Б) Zn(NO3)2 2) по аниону

 В) K2SO4 3) не гидролизуется

 Г) Na3PO4 4) по катиону и аниону

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

**В2** (4 балла). Установите соответствие.

 **ОВР Степень окисления элемента-окислителя**

А) H2+Cl2→ 1) +1 2) 0 3) +2

Б) Na+H2O→ 4) -2 5) -3 6) -1

В) CuO+CO→

Г) NH3+O2→

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А | Б | В | Г |
|  |  |  |  |

**С1**. (6 баллов). Осуществите цепочку превращений.

Карбонат кальция→оксид кальция→карбид кальция→ацетилен→уксусный альдегид→уксусная кислота→этиловый эфир уксусной кислоты.