**Комплект оценочных материалов по дисциплине**

**«Химия»**

**Задания закрытого типа**

**Задания закрытого типа на выбор правильного ответа**

*Выберите один правильный ответ*

1. Выберите элемент из перечисленных, относящийся к галогенам.

1) Хром

2) Хлор

3) Бор

4) Фосфор

5) Кобальт

Правильный ответ: 2

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

2. Выберите элемент из перечисленных, относящийся к третьему периоду Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.

1) Сера

2) Кальций

3) Гелий

4) Полоний

5) нет правильного ответа

Правильный ответ: 1

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

3. Из предложенного перечня типов реакций выберите тип реакции, к которому можно отнести взаимодействие CaO + 2HCl → CaCl2 + H2O

1) Каталитическая

2) Гомогенная

3) Реакция обмена

4) Окислительно-восстановительная реакция

5) нет правильного ответа

Правильный ответ: 3

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

**Задания закрытого типа на установление соответствия**

*Установите правильное соответствие.*

*Каждому элементу левого столбца соответствует только один элемент правого столбца.*

1. Установите соответствие между формулой вещества и классом/группой веществ, к которому(-ой) оно принадлежит

дисциплину в ДР. если промежуточная аттестация по ней прошла в текущем семестре. Т.е. в семестре, в котором проводится ДР. В медицинских вузах дисциплины проходят циклами, в конце цикла - промежуточный контроль, который возможен до ДР.

Диана Савицкая

|  |  |
| --- | --- |
| Формула | Класс неорганических соединений |
| 1 | LiOH | А | Основание |
| 2 | HIO3 | Б | Кислая соль |
| 3 | NiСl2 | В | Оксид |
| 4 | CaHPO4 | Г | Кислота |
|  |  | Д | Средняя соль |

Правильный ответ:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
| А | Г | Д | Б |

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

2. Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами, которые образуются при взаимодействии этих веществ:

дисциплину в ДР. если промежуточная аттестация по ней прошла в текущем семестре. Т.е. в семестре, в котором проводится ДР. В медицинских вузах дисциплины проходят циклами, в конце цикла - промежуточный контроль, который возможен до ДР.

Диана Савицкая

|  |  |
| --- | --- |
| Реагирующие вещества | Продукты реакции |
| 1 | H2SO4(р) + Zn | А | ZnSO4 + H2S + H2O |
| 2 | H2SO4(к) + Fe | Б | Fe2(SO4)3 + SO2 + H2O |
| 3 | H2SO4(к) + Cu | В | CuSO4 + H2 |
| 4 | H2SO4(к) + Zn | Г | CuSO4 + SO2 + H2O |
|  |  | Д | ZnSO4 + H2 |

Правильный ответ:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
| Д | Б | Г | А |

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

дисциплину в ДР. если промежуточная аттестация по ней прошла в текущем семестре. Т.е. в семестре, в котором проводится ДР. В медицинских вузах дисциплины проходят циклами, в конце цикла - промежуточный контроль, который возможен до ДР.

Диана Савицкая

3. Установите соответствие между исходными веществами, вступающими в реакцию обмена в водном растворе, и сокращенными ионными уравнениями этих реакций.

|  |  |
| --- | --- |
| Исходные вещества | Ионные уравнения |
| 1 | NaHCO3 + CH3COOH | А | HCO3- + CH3COOH → CO2 + H2O + CH3COO- |
| 2 | NaHCO3 + HCl | Б | HCO3- + H+ → CO2 + H2O |
| 3 | NaHCO3 + Ba(OH)2 | В | H+ + OH- → H2O |
| 4 | NaHCO3 +NaOH | Г | HCO3- + OH- → CO32- + H2O |
|  |  | Д | HCO3- + Ba2+ + OH- → BaCO3 + H2O |

Правильный ответ:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
| А | Б | Д | Г |

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

**Задания закрытого типа на установление правильной последовательности**

*Установите правильную последовательность.*

*Запишите правильную последовательность букв слева направо.*

1. Распределите элементы Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева в порядке увеличения атомной массы.

А) Сурьма

Б) Полоний

В) Кобальт

Г) Азот

Д) Бром

Правильный ответ: Г, В, Д, А, Б

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

2. Распределите элементы Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева в порядке уменьшения металлических свойств

А) Бор

Б) Бериллий

В) Никель

Г) Кремний

Д) Кислород

Правильный ответ: В, Б, А, Г, Д

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

3. Распределите вещества в порядке увеличения молекулярной массы.

А) H2O

Б) KBr

В) H2SO4

Г) LiCl

Д) PbI2

Правильный ответ: А, Г, В, Б, Д

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

**Задания открытого типа на дополнение**

*Напишите пропущенное слово (словосочетание).*

1.Околоядерное пространство, в котором с наибольшей вероятностью (0,9-0,95) может находиться электрон, называется \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Правильный ответ: атомной орбиталью (АО)

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

2. Реакции, которые сопровождаются выделением теплоты, называют \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Правильный ответ: экзотермическими

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

3. Содержание растворенного вещества в определенной массе или известном объеме раствора или растворителя называется\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Правильный ответ: концентрацией раствора

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

**Задания открытого типа с кратким свободным ответом**

*Напишите пропущенное слово (словосочетание).*

1.Окислительно-восстановительными называются реакции, сопровождающиеся изменением\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_, входящих в состав реагирующих **веществ**

Правильный ответ: степени окисления атомов

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

2. Располагая металлы в ряд по мере возрастания их стандартных электродных потенциалов (Е0), получаем так называемый \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Правильный ответ: ряд напряжений металлов

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

3. Коррозия – это самопроизвольно протекающий процесс \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_в результате химического или электрохимического взаимодействия их с окружающей средой.

Правильный ответ: разрушения металлов

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

**Задания открытого типа с развернутым ответом**

1. Вычислите массу (г) воды, необходимой для «гашения» 28 г оксида кальция.

Привести расширенное решение.

Время выполнения – 15 мин.

Решение:

CaO + H2O = Ca(OH)2

n(CaO)= m/M(CaO)=28/(40+16)=0,5 моль

По уравнению количества необходимых для реакции воды и оксида кальция равны.

n(H2O)=0,5 моль

m(H2O)=M·n=0,5·18=9 г

m(H2O)=9 г

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

2. Вычислите массу (г) хлорида кальция для приготовления 100 г 20%-ного раствора.

Привести расширенное решение.

Время выполнения – 15 мин.

Решение:

W(CaCl2)=m(cacl2)/m(общ)=0,2

m(общ)=100г

m(CaCl2)=100·0.2=20г

m(CaCl2)=20 г

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).

3. Вычислите: а) процентную (С%); б) молярную (СМ); в) концентрации раствора Н3РО4, полученного при растворении 18 г кислоты в 282 см3 воды, если плотность его 1,031 г/см3.

Привести расширенное решение.

Время выполнения – 25 мин.

Решение:

а) массовая процентная концентрация показывает число граммов (единиц массы) вещества, содержащееся в 100 г (единиц массы) раствора. Так как массу 282 см3 воды можно принять равной 282 г, то масса полученного раствора 18 + 282 =300 г и, следовательно,

300 – 18

100 - С% 

б) молярность, показывает число молей растворенного вещества, содержащихся в 1 л раствора. Масса 1 л раствора 1031 г. Массу кислоты в литре раствора находим из соотношения

300 – 18

1031 – х 

Молярность раствора получим делением числа граммов Н3РО4 в 1 л раствора на мольную массу Н3РО4 (97,99 г/моль):

СМ = 61,86/97,99 = 0,63М;

Компетенции (индикаторы): ОПК-1 (ОПК-1.1, ОПК-1.2, ОПК-1.3).