**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 металлам

А) Азот

Б) Хлор

В) Бор

Г) Фосфор

Д) Кобальт

Правильный ответ: Д

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

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

А) Сера

Б) Кальций

В) Ксенон

Г) Полоний

Д) нет правильного ответа

Правильный ответ: В

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

3. Из предложенного перечня типов реакций выберите тип реакции, к которому можно отнести взаимодействие Ca + 2HCl → CaCl2 + H2

А) Каталитическая

Б) Гомогенная

В) Реакция обмена

Г) Окислительно-восстановительная реакция

Д) нет правильного ответа

Правильный ответ: Г

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

**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) | Аl(OH)3 | А) | Основание |
| 2) | HClO4 | Б) | Кислая соль |
| 3) | FeСl2 | В) | Оксид |
| 4) | MgHPO4 | 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)

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) | 8HNO3(р) + Ni | А) | CuSO4 + SO2 + 2H2O |
| 2) | 4H2SO4(к) + 3Ba | Б) | 3Ni(NO3)2 + 2NO + 4H2O |
| 3) | 2H2SO4(к) + Cu | В) | Mg(NO3)2 + 2NO2 +2 H2O |
| 4) | 4HNO3(к) + Mg | Г) | 3BaSO4 + S + 4H2O |
|  |  | Д) | CuSO4 + H2 |

Правильный ответ:

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

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

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)

**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) Иод

Правильный ответ: Г, В, Д, А, Б

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

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

А) Азот

Б) Бериллий

В) Железо

Г) Кремний

Д) Хлор

Правильный ответ: В, Б, А, Г, Д

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

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)

**Задания открытого типа**

**Задания открытого типа на дополнение**

*Напишите пропущенное слово (словосочетание).*

1. Околоядерное пространство, в котором с \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_  
может находиться электрон, называется атомной орбиталью.

Правильный ответ: наибольшей вероятностью

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

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

Правильный ответ: экзотермическими

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

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)

**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)

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)

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)

**Задания открытого типа с развернутым ответом**

*Решите задачу.*

1. Вычислите массу (г) воды, необходимой для взаимодействия с 28 г оксида кальция.

Привести расширенное решение.

Время выполнения – 15 мин.

Критерии оценивания: полное содержательное соответствие приведенному ниже пояснению.

Ожидаемый результат:

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)

2. Вычислите массу (г) хлорида кальция для приготовления 100 г 30%-ного раствора.

Привести расширенное решение.

Время выполнения – 15 мин.

Критерии оценивания: полное содержательное соответствие приведенному ниже пояснению.

Ожидаемый результат:

Решение:

W(CaCl2)=m(cacl2)/m(общ)=0,3

m(общ)=100г

m(CaCl2)=100·0.3=30 г.

m(CaCl2)=30 г.

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

3. Вычислите процентную (С%) концентрацию раствора Н3РО4, полученного при растворении 38 г. кислоты в 262 см3 воды

Привести расширенное решение.

Время выполнения – 15 мин.

Критерии оценивания: полное содержательное соответствие приведенному ниже пояснению.

Ожидаемый результат:

Решение:

массовая процентная концентрация показывает число граммов (единиц массы) вещества, содержащееся в 100 г. (единиц массы) раствора. Так как массу 262 см3 воды можно принять равной 262 г., то масса полученного раствора 38 + 262 =300 г. и, следовательно,

300 – 38

100 – С% 

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