

Комплект оценочных материалов по дисциплине
ОДБ.08 Химия
специальность 09.02.05 Прикладная информатика (по отраслям)

Задания закрытого типа

Задания закрытого типа на выбор правильного ответа

1) *Связь, возникающая между атомами за счет образования общих электронных пар*

1. Водородная
2. Металлическая
3. Ионная
4. Ковалентная

Правильный ответ: 4)

Компетенции (индикаторы): ОК 02, ОК 04, ОК 07

2) *Разновидность атомов одного и того же химического элемента, имеющие одинаковый заряд ядра, но разные массовые числа*

1. Молекула
2. Ион
3. Изотоп
4. Катион

Правильный ответ: 3)

Компетенции (индикаторы): ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07

3) *Органические соединения, состоящие только из атомов углерода и водорода.*

1. Углеводы
2. Белки
3. Амины
4. Углеводороды

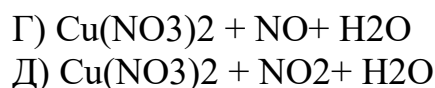
Правильный ответ: 4)

Компетенции (индикаторы): ОК 01, ОК 04, ОК 07

Задания закрытого типа на установление соответствия

1). *Установите соответствие между исходными веществами и продуктами, которые преимущественно образуются в ходе реакции:*

- | | |
|--|--|
| 1) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$ | А) FeCl_3 |
| 2) $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow$ | Б) $\text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ |
| 3) $\text{Cu} + \text{HNO}_3(\text{конц}) \rightarrow$ | В) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2$ |



Запишите выбранные буквы под соответствующими цифрами:

Правильный ответ:

1	2	3	4
А	Б	Д	Г

Компетенции (индикаторы): ОК 01, ПК 4.4

2). Установите соответствие между типом гибридизации в определенной молекуле вещества:

- | | |
|--|------------------|
| 1) Тип гибридизации углерода в молекуле метана | А) sp^3 |
| 2) Тип гибридизации углерода в молекуле этилена | Б) sp^2 |
| 3) Тип гибридизации углерода в молекуле ацетилен | В) sp |

Г) sp^3d^2

Запишите выбранные буквы под соответствующими цифрами:

Правильный ответ:

1	2	3
А	Б	В

Компетенции (индикаторы): ОК 04, ПК 1.2

3). Установите соответствие между базовыми понятиями и энергозатратами:

- | | |
|--|---------------------------|
| 1) Энергия, которую необходимо затратить для превращения атома в положительно заряженный ион | А) Электроотрицательность |
| 2) Способность атома оттягивать на себя электронную плотность общей образованной пары электронов | Б) Сродство к электрону |
| 3) Энергия, которая выделяется или поглощается при присоединении электрона к атому | Г) Энергия ионизации |

Запишите выбранные буквы под соответствующими цифрами:

Правильный ответ:

1	2	3
Г	А	Б

Компетенции (индикаторы): ОК 02, ОК 07

Задания закрытого типа на установление правильной последовательности

1). Расположите в правильной последовательности вещества для получения хлорида меди из оксида меди:

А) гидроксид меди

Б) сульфат меди

В) оксид меди

Г) хлорид меди

Правильный ответ: В, А, Б, Г

Компетенции (индикаторы): ОК 02, ОК 04, ОК 07

2). Расположите в правильной последовательности действия и составьте алгоритм оказания первой помощи при химическом ожоге раствором кислоты:

Б) освободить поверхность поражения

А) промывать кожу прохладной проточной водой, не менее 20 минут

Г) сделать повязку сухим стерильным бинтом или чистой сухой тканью.

Д) обработать рану мыльной водой или 2%-й содовым раствором для нейтрализации кислоты

Правильный ответ: Б, А, Д, Г

Компетенции (индикаторы): ОК 02, ОК 04,

3). Расположите соединения в последовательности увеличения их молекулярных масс:

А) ZnO

Б) MgO

В) Na_2O

Г) NO

Правильный ответ: Г, Б, В, А

Компетенции (индикаторы): ОК 04, ОК 07

Задания открытого типа

Задания открытого типа на дополнение

1) Одноатомные и многоатомные спирты отличаются друг от друга _____.

Правильный ответ: количеством гидроксильных групп.

Компетенции (индикаторы): ОК 02, ОК 07

2) Реакции, с помощью которых получают полимеры – это _____.

Правильный ответ: реакция полимеризации и реакция поликонденсации

Компетенции (индикаторы): ОК 01, ОК 04, ОК 07

3) Вещество, присутствующее в большем количестве, в объеме которого распределена дисперсная фаза, называют _____.

Правильный ответ: дисперсная среда

Компетенции (индикаторы): ОК 02, ОК 04, ОК 07

Задания открытого типа с кратким свободным ответом

1) Смесь 3 объемов концентрированной соляной кислоты и 1 объема концентрированной азотной кислоты.

Правильный ответ: «Царская водка»

Компетенции (индикаторы): ОК 01, ОК 02

2) Почему свежий разрез яблока на воздухе постепенно буреет и приобретает цвет ржавчины?

Правильный ответ: Так как находящееся в плоде железо окисляется

Компетенции (индикаторы): ОК 04

3) Что такое снег с точки зрения химика? Это вода в твёрдом состоянии - ледяные кристаллы. Оказывается, снег горит. Как это сделать?

Правильный ответ: В сосуд положить немного чистого снега и пропустить через него фтор, снег вспыхнет ярким пламенем

Компетенции (индикаторы): ОК 07

Задания открытого типа с развернутым ответом

1) Прочитайте текст задания. Продумайте логику и полноту ответа. Запишите ответ, используя точную формулировку.

На строительной площадке или при установке тепло-газового оборудования работаете с металлическими предметами. Как называется принцип самопроизвольного разрушения металлов при взаимодействии с кислородом воздуха.

Ожидаемый результат: Коррозией называют естественный химический процесс, который может воздействовать на различные материалы, подвергая их разрушению. В мире инженерии, строительства и повседневной жизни коррозия играет роль невидимого врага, способного нанести серьезный ущерб металлическим конструкциям, трубам, транспортным средствам и даже бытовой технике. Процесс коррозионного образования чаще всего связан с окислительными реакциями, в результате которых происходит разрушение металла или металлических поверхностей, а также смежных с металлом материалов. Наиболее известный пример коррозии - окисления металла, которая возникает при взаимодействии железных сплавов с влагой и кислородом. Этот процесс приводит к образованию оксидов металла, которые обычно имеют характерный красно-коричневый оттенок.

Критерий оценивания: наличие в ответе названия естественного химического процесса – коррозия.

Компетенции (индикаторы): ОК 01