

Тесты по химии
9 класс

Выберите один верный ответ

- Чем отличаются атомы изотопов одного элемента?
а) числом протонов
б) числом нейтронов
в) числом электронов
г) зарядом ядра
- В ряду O – S – Se – Te – радиус атомов:
а) уменьшается
б) не изменяется
в) увеличивается
г) нет правильного ответа
- Степень окисления хрома в CrO₃ равна:
а) +4
б) -4
в) +6
г) -2
- Укажите восстановитель в следующей окислительно-восстановительной реакции:
 $2Cl_2 + ZrO_2 + 2C \rightarrow ZrCl_2 + 2CO$
а) Cl⁰
б) Zr⁺⁴
в) O⁻²
г) C⁰
- Укажите схемы идущих до конца реакций ионного обмена в растворах электролитов:
1) HCl + KNO₃ → 2) HCl + Na₂SO₄ →
3) HCl + AgNO₃ → 4) FeCl₃ + NaOH →
а) 1, 3
б) 2, 3
в) 3, 4
г) 1, 2
- Отличить аммоний сульфат от калий сульфата можно при помощи вещества, формула которого:
а) BaCl₂
б) NaOH
в) HCl
г) Na₂CO₃
- Атомы изотопов углерода различаются:
а) числом нейтронов
б) числом протонов
в) числом электронов
г) числом валентных электронов
- Вещества, которые при диссоциации образуют в качестве анионов только гидроксид ионы, являются:
а) солями
б) амфотерными гидроксидами
в) кислотами
г) основаниями
- Сильным электролитом является водный раствор:
а) угольной кислоты
б) сероводородной кислоты
в) аммиака
г) серной кислоты
- Присутствие в водном растворе серной кислоты можно доказать с помощью:
а) лакмуса и карбоната кальция
б) лакмуса и хлорида бария
в) фенолфталеина и хлорида бария
г) фенолфталеина и гидроксида натрия
- Кислород нельзя получить разложением:
а) бертолетовой соли KClO₃
б) воды
в) калий перманганата KMnO₄
г) кальций карбоната CaCO₃
- При повышенной температуре кислород реагирует со всеми веществами группы:
а) CuO, H₂, Fe
б) P, H₂, Mg
в) Cu, H₂, Au
г) S, CH₄, H₂O
- Натрий оксид реагирует:
а) только со щелочами
б) с кислотами, кислотными оксидами и водой
в) только с основными и кислотными оксидами
г) только с кислотами
- Сырьем для получения кислорода в промышленности служит:
а) глина
б) нефть
в) воздух
г) песок
- Формулы амфотерных гидроксидов:
а) Zn(OH)₂ и Fe(OH)₂
б) Al(OH)₃ и Ca(OH)₂
в) Zn(OH)₂ и NaOH
г) Al(OH)₃ и Be(OH)₂
- Для приготовления 400 г 2%-ного раствора соли необходимо взять соль, массой:
а) 2 г
б) 4 г
в) 8 г
г) 10 г
- Какие признаки характерны для структурных изомеров?
а) разное строение, одинаковый состав
б) разный состав
в) сходное строение
г) разный количественный состав
- Этен может реагировать с веществами:
а) кислородом
б) водородом
в) хлором
г) всеми тремя
- Взаимодействие этанола с натрием относится к реакциям типа:
а) присоединения
б) разложения
в) замещения
г) обмена
- О простом веществе, а не о химическом элементе кислороде речь идет в выражении:
а) кислород плохо растворяется в воде
б) кислород входит в состав воды
в) в организме человека содержится около 65% кислорода
г) бинарные соединения кислорода называются оксидами
- Молекулы аминокислот содержат функциональные группы:

