

Контрольное тестирование по итогам II полугодия по химии
для учащихся 11 класса (базовый уровень)

- К химическим источникам тока не относятся:
 - аккумуляторы
 - топливные элементы
 - электролизеры
 - гальванические элементы
- С раствором серной кислоты не будут взаимодействовать:
 - Ca
 - Hg
 - Au
 - Zn
- Разбавленная серная кислота будет взаимодействовать с каждым из двух веществ:
 - кальций и медь
 - магний и алюминий
 - золото и хром
 - ртуть и серебро
- В уравнении химической реакции $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \dots \rightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$ вместо многоточия следует написать формулу:
 - водорода
 - углерода
 - воды
 - оксида углерода (II)
- Распределение электронов по электронным слоям 2,8,8,2 соответствует строению атома:
 - углерода
 - бария
 - серы
 - кальция
- установите соответствие между химической формулой соединения и степенью окисления марганца в этом соединении:

1) MnO_2	А) +4
2) KMnO_4	Б) +6
3) MnCl_2	В) +2
4) K_2MnO_4	Г) +7
- Амфотерные свойства проявляют соединения
 - магния и кальция
 - меди и серебра
 - цинка и алюминия
 - калия и натрия
- В схеме превращений
 $\text{Fe} \rightarrow \text{FeCl}_2 \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{FeO} \rightarrow \text{Fe} \rightarrow \text{Y} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$

Веществами X и Y могут быть соответственно

А) Fe_2O_3 и HCl

Б) NaOH и FeO

В) FeCl_3 и HCl

Г) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ и FeCl_3

9. Установите соответствие между формулой гидроксида металла и классом, к которому относится этот гидроксид:

А) $\text{Be}(\text{OH})_2$

Б) $\text{Fe}(\text{OH})_2$

В) $\text{Cr}(\text{OH})_2$

Г) $\text{Ba}(\text{OH})_2$

10. При взаимодействии соляной кислоты и 10 г смеси, состоящей из алюминиевых и медных стружек, выделилось 2,24 л водорода при н.у. Масса непрореагировавшего металла равна

А) 8,2 г

Б) 6,8 г

В) 7,6 г

Г) 9,1 г

Ответы к тестированию оформите в текстовом файле Word. Укажите также информацию о себе: ФИО (полностью), номер и буква класса. Ответы отправьте на электронную почту sabi9559@mail.ru