

Демонстрационный вариант ЕГЭ 2017-2018-2019 г. - задание №6. Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых железо реагирует без нагревания.

- 1) хлорид цинка
- 2) сульфат меди(II)
- 3) концентрированная азотная кислота
- 4) разбавленная соляная кислота
- 5) оксид алюминия

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

Решение :

Хлорид цинка не реагирует с железом, потому что цинк является более активным металлом, чем железо.

Сульфат меди реагирует с железом, образуя медь и сульфат железа

Реакция с концентрированной азотной кислотой идет при нагревании

Разбавленная соляная кислота с железом образуют хлорид железа и водород

Оксид алюминия не реагирует с железом, т.к. алюминий более активный металл

Ответ: 24

Досрочный вариант ЕГЭ по химии 2017 - задание №6.

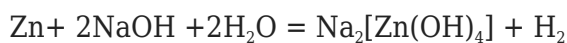
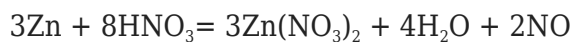
Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых взаимодействует цинк.

- 1) азотная кислота (p-p)
- 2) гидроксид железа(II)
- 3) сульфат магния (p-p)
- 4) гидроксид натрия (p-p)

5) хлорид алюминия (р-р)

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

Решение :



Ответ: 14

ЕГЭ по химии 02.04.2016. Досрочная волна

- задание №6

Среди перечисленных веществ выберите три вещества, которые относятся к амфотерным гидроксидам.

1)

2)

3)

4)

5)

6)

Амфотерными металлами являются : Be, Ga, Ge, Sn, Pb, Sb, Bi, Cr(3), Mn, Fe(3), Zn, Cd и другие.

Ответ: 245