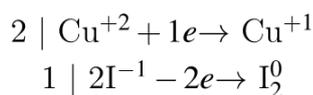


Ответы: ОГЭ по Химии

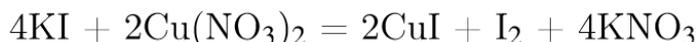
1	24
2	25
3	213
4	324
5	14
6	15
7	4
8	13
9	521
10	243
11	25
12	111
13	14
14	15
15	311
16	124
17	121
18-19	18. 15,7 19. 200

20

1) Составим электронный баланс:

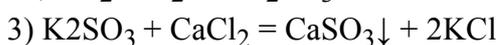
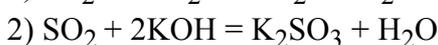
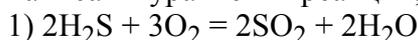


2) Расставим коэффициенты в уравнении реакции:

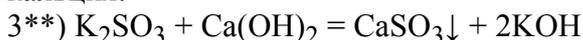
3) Укажем, что KI — восстановитель, а Cu(NO₃)₂ — окислитель**21**

Элементы ответа:

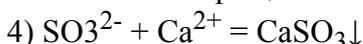
написаны уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:



3*) возможны варианты реакций с растворами других растворимых соединений кальция:



составлено сокращённое ионное уравнение третьего превращения:

**22**

1. Составлено уравнение реакции:



2. Рассчитаны количество вещества и масса сульфата бария, содержащегося в полученном растворе: по уравнению реакции

$$n(\text{BaSO}_4) = 3\nu(\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3) = \frac{3 \cdot 171 \cdot 0,06}{342} = 0,09 \text{ (моль)};$$

$$m(\text{BaSO}_4) = \nu(\text{BaSO}_4) \cdot M(\text{BaSO}_4) = 0,09 \cdot 233 = 20,97 \text{ (г)}.$$

23-24

23. Элементы ответа:

Составлены уравнения двух реакций, характеризующих химические свойства гидроксида цинка, и указаны признаки их протекания:

1. $\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{NaOH} = \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$ — растворение гидроксида цинка в растворе щёлочи;2. $\text{Zn}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ — растворение гидроксида цинка в растворе кислоты.

24. Элементы ответа:

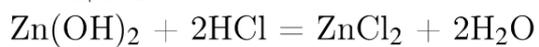
Реакция 1:



Гидроксид цинка — амфотерный гидроксид, поэтому он реагирует с щелочами с

образованием комплексного соединения. Наблюдается растворение гидроксида цинка в растворе щёлочи.

Реакция 2:



Гидроксид цинка — амфотерный гидроксид, поэтому он реагирует с кислотами с образованием соответствующей соли и воды. Наблюдается растворение гидроксида цинка в растворе кислоты.