

Химия 8 класс 15.04

Лида -1 вариант

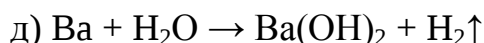
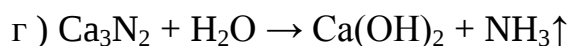
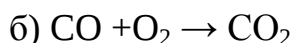
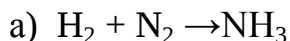
Адам -2 вариант

Полина – 3 вариант

Контрольная работа по теме «Химические реакции»

Вариант 1.

1. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции:

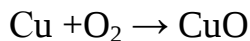


2. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, назвать сложные вещества.



3. В реакции меди с кислородом (O_2) образовалось 800 г оксида меди (II).

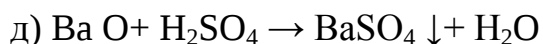
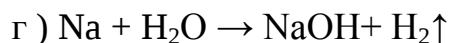
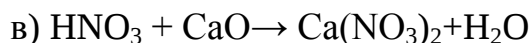
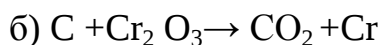
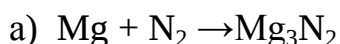
Рассчитать, какая масса меди вступила в реакцию с кислородом?



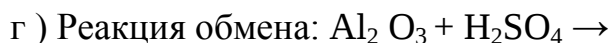
4. Какие реакции называются реакциями горения?

Вариант 2.

1. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции:



2. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, назвать сложные вещества.

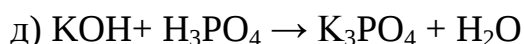
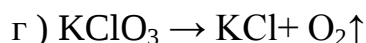
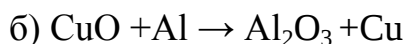


3. По уравнению реакции $\text{CuCl}_2 + \text{Mg} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{Cu}$, вычислите количество вещества меди, если в реакцию с хлоридом меди (II) вступило 480 г магния.

4. Какие реакции называются экзотермическими и эндотермическими реакциями?

Вариант 3.

1. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции:



2. Допишите уравнения реакций, расставьте коэффициенты, назвать сложные вещества.

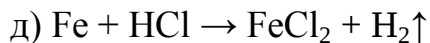
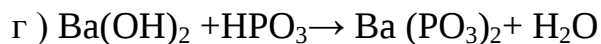
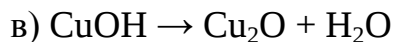
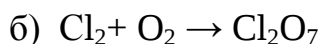
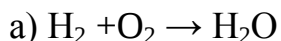


3. По уравнению реакции $O_2 + K \rightarrow K_2O$, вычислите объём кислорода (н.у) , если в реакцию с кислородом вступило 390 г калия.

4. Какие явления называются химическими и чем они отличаются от физических явлений?

Домашнее задание:

1. Расставьте коэффициенты, определите тип реакции:



2. В реакции $Mg + O_2 \rightarrow MgO$, образовалось 500 мг оксида магния. Какой объём кислорода (н.у.) прореагировал с магнием?

4. Какие реакции называются реакциями замещения?