

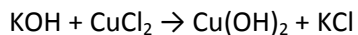
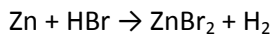
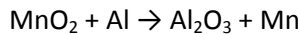
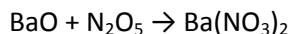
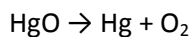
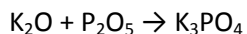
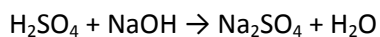
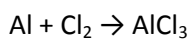
1) Составьте формулы по валентности:

IV II I I II VI III II V III VII
SO , FeCl , HgO , CuO , SO , MgN , MnO , NO , PO , MnO

2) Определите валентность элементов по формулам:

CH₄, Na₂S, NO, Cl₂O₅, NO₂, Cu₂O, Li₃N, SiO₂, K₃PO₄, Ba(NO₃)₂

3) Расставьте коэффициенты в уравнениях реакций:



4) Решите задачу.

Найдите массу оксида алюминия (Al₂O₃), который образуется при действии кислорода (O₂) на алюминий (Al), масса которого 540 граммов

5) Рассмотрите самостоятельно параграф 21 в учебнике (стр.69-70) и на основе приведенной классификации химических реакций классифицируйте те реакции, которые приведены в пункте 3 этого задания

Ответы присылать в виде сохраненных файлов до начала учебных занятий по адресу elkas590@yandex.ru

Прошу не забыть про задания олимпиады! Решения также можно присылать по этому адресу