Определите валентность элементов по формулам

K_2O $ZnCl_2$ NH_3 CuO

Вычислите относительную молекулярную массу

Mr (CaO) =

Mr ($CuCl_2$) =

расставьте коэффициенты в схемах химических реакций и определите их тип

$HBr + Cl_2 = HCl + Br_2$	соединения
$CuO + H_2SO_4 = CuSO_4 + H_2O$	разложения
$H_2CO_3 = H_2O + CO_2$	обмена
$N_2 + O_2 = NO$	замещения

Решите задачу: Вычислите массу воды, которая образуется при сгорании 4 г водорода?

Дано	Решение

LIVEWORKSHEETS