

# Уравнения химических реакций



\* Помните:

\* *количество атомов*  
каждого химического  
элемента *до реакции*  
должно быть **равно**  
*количеству атомов*  
каждого химического  
элемента *после реакции*



\* Если взяты простые вещества, то начинать уравнивать нужно с простого вещества, имеющего индекс



\*



- \* Если есть сложные вещества, то сначала
- \* уравниваем атомы металлов, затем неметаллов,
- \* потом атомы водорода, последними атомы кислорода



\* Если простое вещество, имеющее индекс, и сложное вещество, уравниваем все атомы без учета индекса, а затем умножаем коэффициенты на индекс:

