

химические формулы

3O

2

CaO

H

2

2Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

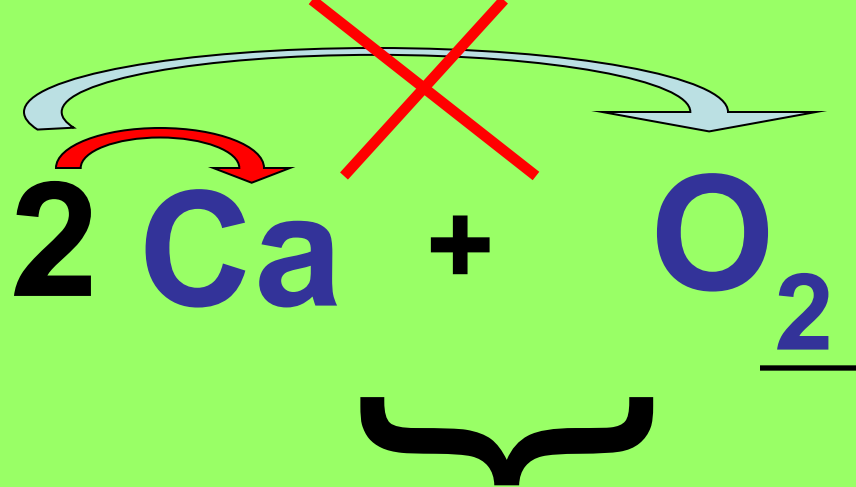
2

3

коэффициент

индекс

индекс \* коэффициент = общее число атомов



левая часть

формулы веществ,  
вступающих в химическую  
реакцию

*(исходные вещества)*



правая часть

формулы веществ,  
получившихся в  
химической  
реакции

*(продукты реакции)*

### Вариант № 1

1.  $\text{Al} + \text{S} = \text{Al}_2\text{S}_3$
2.  $\text{Al} + \text{O}_2 = \text{Al}_2\text{O}_3$
3.  $\text{Al} + \text{HCl} = \text{AlCl}_3 + \text{H}_2$

### Вариант № 2

1.  $\text{Li} + \text{H}_2 = \text{LiH}$
2.  $\text{Ba} + \text{O}_2 = \text{BaO}$
3.  $\text{CH}_4 + \text{O}_2 = \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

### Вариант № 3

1.  $\text{Mg} + \text{O}_2 = \text{MgO}$
2.  $\text{P} + \text{O}_2 = \text{P}_2\text{O}_5$
3.  $\text{CuO} + \text{Al} = \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Cu}$

### Вариант № 4

1.  $\text{HgO} = \text{Hg} + \text{O}_2$
2.  $\text{Zn} + \text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
3.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 = \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$

### Вариант № 1

1.  $2\text{Al} + 3\text{S} = \text{Al}_2\text{S}_3$
2.  $4\text{Al} + 3\text{O}_2 = 2\text{Al}_2\text{O}_3$
3.  $2\text{Al} + 6\text{HCl} = 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$

### Вариант № 2

1.  $2\text{Li} + \text{H}_2 = 2\text{LiH}$
2.  $2\text{Ba} + \text{O}_2 = 2\text{BaO}$
3.  $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 = \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

### Вариант № 3

1.  $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{MgO}$
2.  $4\text{P} + 5\text{O}_2 = 2\text{P}_2\text{O}_5$
3.  $3\text{CuO} + 2\text{Al} = \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{Cu}$

### Вариант № 4

1.  $2\text{HgO} = 2\text{Hg} + \text{O}_2$
2.  $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
3.  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 = 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$