

химические формулы

3O

2

CaO

H

2

2AlO

2

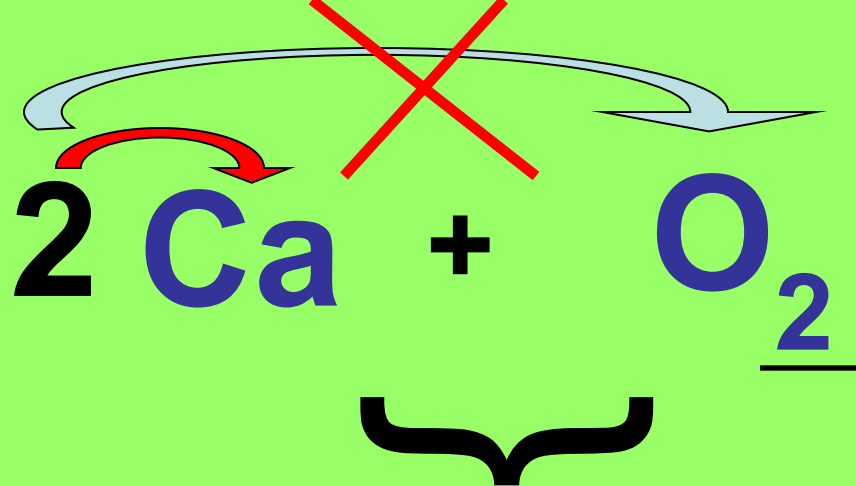
3

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. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 = 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$