CFQ 8 – Reacções químicas - Resolução



Acerto de equações

Exercício 1

Lei de Lavoisier ou lei da conservação da massa. Num sistema químico fechado, em reacção, a massa total dos reagentes é igual à massa total dos produtos de reacção.

Exercício 2

2.1. -
$$N_2$$
 (g) + 3 H_2 (g) \rightarrow 2 NH_3 (g)

Antes	Ν	Н	
Reagentes	2	2	
Prod. reacção	1	3	

Depois	Ν	Н	
Reagentes	2	6	
Prod. reacção	2	6	

2.2.
$$-2$$
 NO (g) + O₂ (g) $\rightarrow 2$ NO₂ (g)

Antes	Ν	0	
Reagentes	1	3	
Prod. reacção	1	2	

Depois	Ν	0	
Reagentes	2	4	
Prod. reacção	2	4	

2.3.
$$-2 \text{ KCIO}_3 (s) \rightarrow 2 \text{ KCI } (s) + 3 \text{ O}_2 (g)$$

Antes	K	CI	0	
Reagentes	1	1	3	
Prod. reacção	1	1	2	

Depois	K	CI	0	
Reagentes	2	2	6	
Prod. reacção	2	2	6	

2.4. -
$$C_3H_8(g) + 5 O_2(g) \rightarrow 3 CO_2(g) + 4 H_2O(g)$$

Antes	С	Н	0	
Reagentes	3	8	2	
Prod. reacção	1	2	3	

Depois	С	Н	0	
Reagentes	3	8	10	
Prod. reacção	3	8	10	