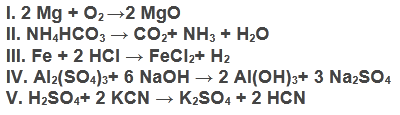
**Atividade (7)**

**Tema: Reações Químicas**

1. Observe, as reações químicas, e indique quais subtâncias são substâncias compostas e quais são substâncias simples.
2. Indique para cada reação química quais substâncias são os produtos.
3. Agora, indique para cada reação química quais substâncias são os reagentes.

* Para responder as questões acima, não se preocupem com os números na frente das substâncias, eles só representam a quantidade de cada uma. Ou seja, desconsidere-os.



Gabarito:

1. 2 Mg + O2 2 MgO

Substâncias compostas: MgO

Substâncias simples: Mg; O2

Produtos: MgO

Reagentes: Mg; O2

1. NH4HCO3 CO2 + NH3 + H2O

Substâncias compostas: NH4HCO3 ; CO2 ; NH3 ; H2O

Substâncias simples:

Produtos: CO2 ; NH3 ; H2O

Reagentes: NH4HCO3

1. Fe + 2 HCl FeCl2 + H2

Substâncias compostas: HCl ; FeCl2

Substâncias simples: Fe; H2

Produtos: FeCl2 ; H2

Reagentes: Fe ; HCl

1. Al2(SO4)3 + 6 NaOH 3 Na2SO4 + 2 Al(OH)3

Substâncias compostas: Al2(SO4)3 ; NaOH ; Na2SO4 ; Al(OH)3

Substâncias simples:

Produtos: Na2SO4 ; Al(OH)3

Reagentes: Al2(SO4)3 ; NaOH

1. H2SO4 + 2 KCN 2 HCN + K2SO4

Substâncias compostas: H2SO4 ; KCN ; HCN ; K2SO4

Substâncias simples:

Produtos: HCN ; K2SO4

Reagentes: H2SO4 ; KCN