



1 - Observe as descrições e arraste os tipos de reações químicas:



São aquelas que duas ou mais substâncias originam um único produto.
 $A + B \rightarrow C$

Nessa reação uma única substância gera dois ou mais produtos.
 $A \rightarrow B + C$

Ocorre quando uma substância simples reage com uma composta originando novas substâncias: uma simples e outra composta.
 $A + XY \rightarrow AY + X$

Dois reagentes reagem formando dois produtos, ou seja, se duas substâncias compostas reagirem dando origem a novas substâncias compostas recebem essa denominação.
 $AB + XY \rightarrow AY + XB$

Reação de síntese ou adição

Reação de análise ou decomposição

Reação de simples troca ou deslocamento

Reação de dupla troca

$2Mg(s) + 1 O_2(g) \rightarrow 2MgO(s)$

$H_2SO_4(aq) + Ba(OH)_2(aq) \rightarrow 2 H_2O(l) + BaSO_4(s)$

$2 Na_3(s) \rightarrow 3 N_2(g) + 2 Na(s)$

$Zn(s) + 2 HCl(aq) \rightarrow ZnCl_2(aq) + H_2(g)$

2

Marcos recebeu alguns convidados para jantar em sua casa. Para preparar a refeição ele realizou as seguintes etapas:

- Cortou um mamão em duas metades.
- Fatiou um pedaço de queijo.
- Cozinhou alguns ovos.

