

Ficha de trabalho

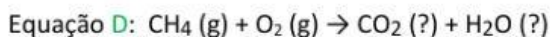
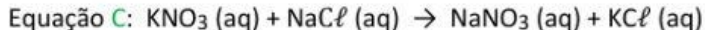
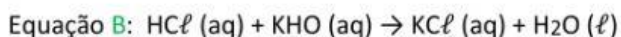
- reações de precipitação –

- 1.- os sais são substâncias ...
- iónicas
 - metálicas
 - coloridas
 - solúveis em água

2.- Selecciona as reações em que há a formação de sais.

- a) Reações ácido - base
- b) Reações de precipitação
- c) Reações de combustão

3.- Observa as equações químicas seguintes:



3.1.- Selecciona a equação em que se forma um precipitado.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.2.- Selecciona a em que se forma um sal pouco solúvel em água.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.3.- Selecciona as equações em que se formam um sal solúvel em água.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.4.- Selecciona a equação que representa uma reação ácido - base.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.5.- Selecciona a equação que representa uma reação de combustão.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.6.- Selecciona a equação onde existe um hidróxido.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.7.- Selecciona a equação onde existe o sal de cozinha.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.8.- Selecciona a equação onde está o metano.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.9.- Selecciona a equação onde está o ácido clorídrico.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.10.- Selecciona a equação onde está o elemento químico “chumbo”.

Equação A

Equação B

Equação C

Equação D

3.11.- Em que estado físico se encontram os produtos da reação da equação D?
Selecciona a alínea correta.

líquido; líquido

gasoso; líquido

gasoso; gasoso