

1. Consulta a tabela sobre a solubilidade de sais em água e indica se os seguintes sais são solúveis, pouco solúveis ou insolúveis:

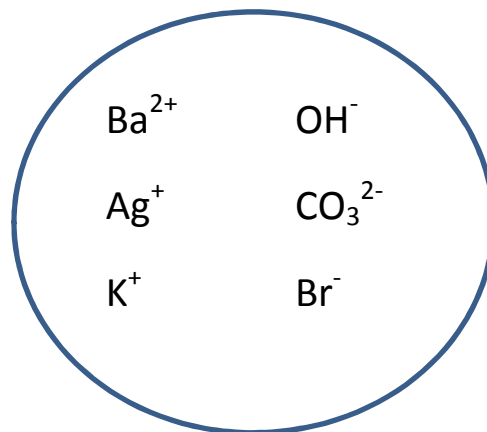
- (A) Fosfato de amónio
- (B) Hidróxido de alumínio
- (C) Carbonato de cálcio
- (D) Acetato de magnésio
- (E) Cloreto de potássio
- (F) Sal de cozinha
- (G) Nitrato de cobre

2. Completa a equação de palavras e escreve a equação química correspondente:

Cloreto de magnésio + Carbonato de sódio → +.....

3. Em relação à pergunta anterior indica os iões espetadores.

4. Escreve todas as fórmulas químicas possíveis e indica quais os compostos solúveis em água:



5. O Sr. João quer minimizar os estragos causados na sua máquina de lavar porque vive numa região onde a água é muito dura.

- a) Consulta o manual e indica os catiões responsáveis pela dureza da água.
- b) Existe um produto no mercado que se adiciona às máquinas durante as lavagens. Este produto diminui a precipitação de determinados sais. Como se chama este produto? Dica: Pergunta à tua mãe.
- c) Consulta o FQ+ em <http://fmcblog.wordpress.com/2009/02/01/agua-mole-e-agua-dura/> e indica se na região onde vives a água é dura ou macia.

6. Indica qual corresponde a uma reação química de precipitação:

- (A) Carbono + oxigénio → Dióxido de carbono
- (B) Ácido sulfúrico + Hidróxido de Cálcio → Sulfato de cálcio + Água
- (C) Azoto + Hidrogénio → Amoníaco
- (D) Nitrato de Chumbo + Iodeto de Potássio → Nitrato de potássio + Iodeto de Chumbo

7. Escreve a equação química que indicaste na questão anterior.