

EXERCÍCIOS Equações químicas - Química Geral experimental - 2016

1. Considerando os dados da tabela abaixo e baseando-se na solubilidade dos sais:
a) Represente por meio de equação iônica a dissolução de cada um desses sais em água; b) complete a tabela; c) comente o resultado nos tubos A e B.

| Tubo | Compostos em solução aquosa | Espécies químicas presentes |
|------|---|-----------------------------|
| A | Na ₂ SO ₄ e K ₂ CrO ₄ | |
| B | K ₂ SO ₄ e Na ₂ CrO ₄ | |

2. Expresse como equações iônicas balanceadas e/ou de equilíbrio químico, quando for o caso, as descrições abaixo:

a) Mistura de solução de carbonato de sódio e nitrato de bário.

b) Ionização do ácido nítrico puro em água.

c) Ionização do ácido acético em água

d) Ionização do gás amônia em água.

e) Carbonato de bário em água.

f) Reação de uma solução de nitrato de ferro III (o meio deve ser ácido para que o íon Fe³⁺ não sofra hidrólise) com tiocianato de amônio.

3. Converter cada uma das equações moleculares abaixo em equações iônicas balanceadas. Lembre-se que algumas espécies são pouco solúveis e devem estar assinaladas com (s) de sólido.



