

Relatório Dirigido Exp. 11: Termodinâmica e Espontaneidade de Reações: Estudo do sistema $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{NH}_4\text{SCN}$

1. Defina reação endotérmica e exotérmica e represente o diagrama das energias de reagentes e produtos em cada caso.

2. Escreva a equação balanceada da reação resultante da mistura dos dois sólidos.

2.1 Qual é a evidência experimental que permite afirmar que esta reação é endotérmica?

2.2 Descreva o teste de identificação de NH_3 e justifique sucintamente o resultado pela observação experimental.

2.3 Equacione a reação do teste de identificação de íons Ba^{2+} e justifique sucintamente o resultado pela observação experimental.

2.4 Equacione a reação do teste de identificação de íons SCN^- e justifique sucintamente o resultado pela observação experimental.