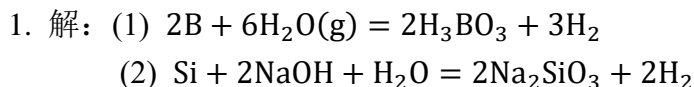
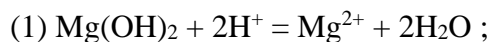


第7章 非金属元素及其化合物

1, 3, 5, 7, 8, 11



3. 解: (1)、(2)、(4)、(5) 能与强酸溶液作用



(2)、(4)、(5)能与强碱溶液作用



5. 解: 酸性变化规律如下:



根据 ROH 规则, 中心离子的电荷逐渐变小, 半径逐渐变大。



同一元素形成不同价态的氧化物的水合物时, 一般高价态的酸性比低价态的要强。

7. 解: $\Delta_r G_m^\ominus = \Delta_r H_m^\ominus - T \times \Delta_r S_m^\ominus = 0$, $T = \frac{\Delta_r H_m^\ominus}{\Delta_r S_m^\ominus} = \frac{177860}{160.59} = 1108\text{K}$

