【一化基础大合集】【氧化还原】【一化辞典】4价态归中规律与歧化规律

价态归中规律

同种元素不同价态之间发生反应,元素的化合价只向中间靠拢而不交叉

$$H_2S + H_2SO_4(x) = S \downarrow + SO_2 \uparrow + 2H_2O$$

$$H_2S + H_2SO_4($$
 $) = $S ↓ + SO_2 ↑ + 2H_2O$$

$$KClO_3 + 6HCl(浓) = KCl + 3Cl_2 ↑+ 3H_2O$$

$$KClO_3 + 6HCl(浓) = KCl + 3Cl_2 ↑+ 3H_2O$$

歧化规律

同一物质、同一价态、同一元素, 既被氧化又被还原的反应

歧化反应的特点是氧化剂和还原剂是同一种物质