## 【一化基础大合集】【氧化还原】【一化辞典】5氧化还原方程式配平-基础篇(重要)

氧化还原方程式配平原则

- 1. 写四样、平四样(标变价、列变化、求总数、定系数)
- 2. 化学方程式: 补溶剂

离子方程式:调平电荷

3. 看 H 补水,用 O 检查

基础类型题

$$\underline{\hspace{1cm}}$$
 FeCl<sub>3</sub> +  $\underline{\hspace{1cm}}$  H<sub>2</sub>S  $\underline{\hspace{1cm}}$  FeCl<sub>2</sub> +  $\underline{\hspace{1cm}}$  HCl +  $\underline{\hspace{1cm}}$  S $\downarrow$ 

KI+  $KIO_3+$   $H_2SO_4 I_2+$   $K_2SO_4+$   $H_2O_3+$ 

化学方程式的补溶剂类型

 $_{\text{____Fe}_3O_4}+_{\text{____}HNO_3}-_{\text{_____Fe}(NO_3)_3}+_{\text{____}NO_2}\uparrow+_{\text{____}H_2O}$ 

离子方程式配平类型

$$_{---}$$
Fe<sup>2+</sup>+ $_{---}$ NO<sub>3</sub> $^{-}$ + $_{---}$ H<sup>+</sup> $_{----}$ Fe<sup>3+</sup>+ $_{---}$ N<sub>2</sub>O $\uparrow$ + $_{---}$ H<sub>2</sub>O

 $\_\_ClO^- + \_\_Fe(OH)_3 + \_\_\_\_Cl^- + \_\_FeO_4^{2^-} + \_\_H_2O$