【一化基础大合集】【氧化还原】【一化辞典】6氧化还原方程式配平-进阶篇(重要)

反应物有「下标」类型
$P_4 + \underline{\hspace{1cm}} HNO_3 - \underline{\hspace{1cm}} H_3PO_4 + \underline{\hspace{1cm}} NO_2 \uparrow + \underline{\hspace{1cm}} H_2O$
$\underline{\hspace{1cm}} MnO_4^- + \underline{\hspace{1cm}} H_2O_2 + \underline{\hspace{1cm}} \underline{\hspace{1cm}} Mn^{2^+} + \underline{\hspace{1cm}} O_2 \uparrow + \underline{\hspace{1cm}} H_2O$
$\underline{\hspace{1cm}} K_2Cr_2O_7 + \underline{\hspace{1cm}} HCl - \underline{\hspace{1cm}} KCl + \underline{\hspace{1cm}} Cl_2 \uparrow + \underline{\hspace{1cm}} CrCl_3 + \underline{\hspace{1cm}} H_2O$
多元素变价类型
$A_{S_2}S_3 + H_{NO_3} - H_{3}A_{SO_4} + H_{2}SO_4 + NO_2 \uparrow + H_{2}O$
$\underline{\hspace{1cm}} FeS_2 + \underline{\hspace{1cm}} ClO_3^- + \underline{\hspace{1cm}} H^+ \underline{\hspace{1cm}} ClO_2 \uparrow + \underline{\hspace{1cm}} Fe^{3+} + \underline{\hspace{1cm}} SO_4^{2-} + \underline{\hspace{1cm}} H_2O$
歧化反应类型
S +NaOH Na ₂ S +Na ₂ SO ₃ +H ₂ O
Cl ₂ +KOHKCl+KClO ₃ +H ₂ O
将白磷与氢氧化钡溶液反应生成气体 PH ₃ 和 Ba(H ₂ PO ₂) ₂ ,写出化学方程式