MAPA MENTAL

ATOMÍSTICA 2 – ISOÁTOMOS

MISTURA COM REAÇÃO → PRINCIPAL EXEMPLO → TITULAÇÃO → DETERMINAÇÃO DA CONCENTRAÇÃO DE UMA SOLUÇÃO A PARTIR DE SUA REAÇÃO COM OUTRA SOLUÇÃO JÁ PREVIAMENTE PADRONIZADA

MISTURA COM REAÇÃO → TITULAÇÃO ÁCIDO–BASE → $H_XY + B(OH)_Y \rightarrow$ SAL + ÁGUA → FORMA GERAL

$H_XY + B(OH)_Y \rightarrow$ SAL + ÁGUA → NO PONTO DE EQUIVALÊNCIA → $X \cdot (M_{ÁCIDO} \cdot V_{ÁCIDO}) = Y \cdot (M_{BASE} \cdot V_{BASE})$

MISTURA COM REAÇÃO → OUTRAS TITULAÇÕES → CUIDADO COM A PROPORÇÃO ESTEQUIOMÉTRICA

EXEMPLO: $5\ H_2O_{2\,(aq)} + 2\ KMnO_{4\,(aq)} + 3\ H_2SO_{4\,(aq)} \rightarrow$ PRODUTOS → IGUALAR O Nº DE MOLS → $2 \cdot (n_{H_2O_2}) = 5 \cdot (n_{KMnO_4})$

$2 \cdot (M_{H_2O_2} \cdot V_{H_2O_2}) = 5 \cdot (M_{KMnO_4} \cdot V_{KMnO_4})$

© Química do Monstro