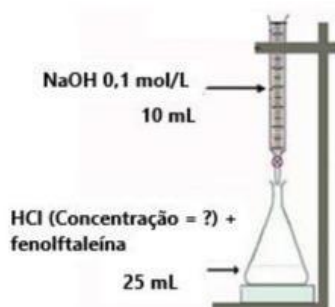
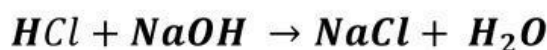




As titulações são baseadas na determinação da concentração da solução desconhecida por meio da reação entre o **analito** (solução problema ou) e uma **solução-padrão** ()

Agora é sua vez: Complete o exemplo a seguir:

“Digamos que a solução a ser titulada, com concentração desconhecida, seja o ácido clorídrico (HCl), e o titulante usado seja o hidróxido de sódio (NaOH) a 0,1 mol. L⁻¹. Uma alíquota (amostra) de 25 mL de HCl é neutralizada totalmente quando titulada com 10 mL do hidróxido.”



Qual é a concentração da solução de HCl em mol/L?

No laboratório:



5 mL de uma Solução de NaOH - ??? mol/L

Qual é a concentração da solução de NaOH em mol/L?

10 mL de uma Solução de HCl - 0,5 mol/L



Bom Estudo!!!

Profa. Ana (QuimicAna)