

## CÁLCULO DEL pH DE UNA MEZCLA DE ÁCIDO FUERTE Y BASE FUERTE

1- Se mezclan 50 ml de HCl 0,1 M con 25 ml de NaOH 0,2 M. Calcula el pH de la disolución resultante

En este caso las cantidades de ácido y base están en proporción estequiométrica, por tanto no hay reactivo en exceso y se produce la neutralización exacta. Como respuesta al problema haremos notar esta circunstancia y el resultado será por tanto  $\text{pH}=7$

2- Se mezclan 25 ml de  $\text{HNO}_3$  0,2 M con 50 ml de NaOH 0,4 M. Calcula el pH de la disolución resultante

3- Se mezclan 25 ml de  $\text{HNO}_3$  0,04 M con 75 ml de NaOH 0,04 M. Calcula el pH de la disolución resultante

4- Se mezclan 50 ml de HCl 0,001 M con 150 ml de  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  de 0,0001 M . Calcula el pH de la disolución resultante

Cuidado!! Hay que tener en cuenta la estequiometría de la reacción de neutralización