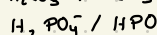
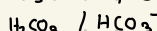
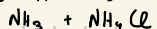
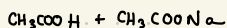


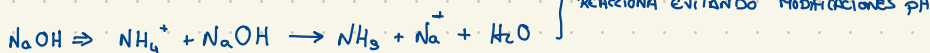
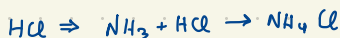
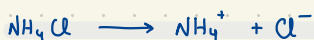
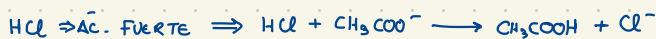
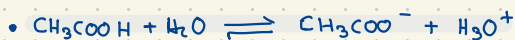
DISOLUCIÓN REGULADORA, TAMPÓN, AMORTIGUADORA o BUFFER



IMPORTANTES NIVEL BIOLÓGICO

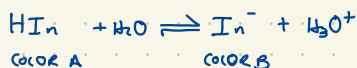
SU pH SE MODIFICA MUY POCO CUANDO SE AÑADEN CANTIDADES MODERADAS DE ÁCIDO o BASE.

ÁCIDO DÉBIL + SAL BASE CONJUGADA } EN CONCENTRACIÓN ALTA
BASE DÉBIL + SAL ÁCIDO CONJUGADO



REACCIONA EVITANDO MODIFICACIONES pH

INDICADORES ÁCIDO-BASE : SON DISOLUCIONES ÁCIDOS/BASES DÉBILES CON DISTINTO COLOR EN LA FORMA ÁCIDA/BÁSICA. COLOR DEPENDE pH MEDIO.



COLOR A

COLOR B

CAMBIO COLOR OCURRE INTERVALO pH $\Rightarrow$ INTERVALO VIRAJE

SE USAN VARIACIONES AC-BASE

TOENASOL, FENOLTALEÍNA

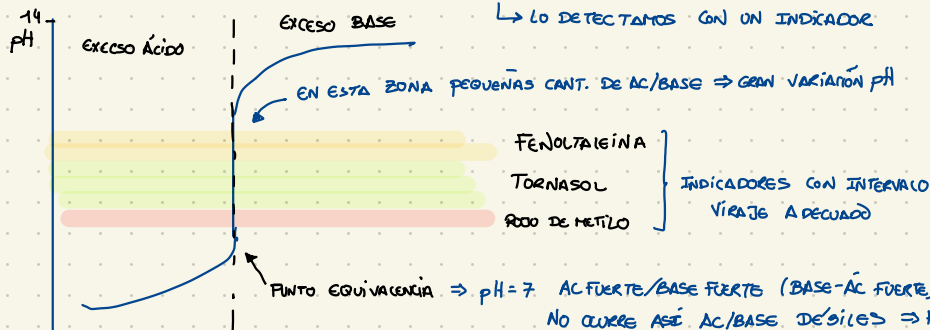
VALORACIONES ÁCIDO-BASE

CALCULAR CONCENTRACIÓN ÁCIDO/BASE HACIÉNDOLO REACCIONAR CON UN VOLUMEN CONOCIDO DE UNA BASE/ÁCIDO

SE LLAMA PUNTO DE EQUILIBANCIA $\Rightarrow$ MOMENTO FINAL NEUTRALIZACIÓN

$\rightarrow$ LO DETECTAMOS CON UN INDICADOR

EN ESTA ZONA PEQUEÑAS CANT. DE AC/BASE $\Rightarrow$ GRAN VARIACIÓN pH



NO OCURRE ASÍ AC/BASE DÉBILES $\Rightarrow$ HIDROLISIS