

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 6

DE LA HIDRÒLISI A LA NEUTRALITZACIÓ

OBJECTIUS:

1. Entendre el concepte d'hidròlisi i aplicar-ho a l'acidesa o la basicitat de les sals
2. Estudiar el comportament de les dissolucions reguladores de pH
3. Aplicar els conceptes apresos de les reaccions àcid/base a la neutralització
4. Saber emprar els instruments i productes necessaris per poder realitzar una valoració àcid/base
5. Interpretar les corbes de valoració àcid/base

QUÍMICA 2 BATXILLERAT

Unitat 6

DE LA HIDRÒLISI A LA NEUTRALITZACIÓ

ESQUEMA:

1. Concepte d'hidròlisi. Comportament àcid o bàsic de les sals
 - a. Sal que deriva d'àcid fort i base forta
 - b. Sal que deriva d'àcid fort i base feble
 - c. Sal que deriva d'àcid feble i base forta
2. Dissolucions reguladores/amortidores de pH
 - a. Dissolució reguladora acètic/acetat
 - b. Dissolució reguladora amoníac/clorur d'amoni
3. Reaccions de neutralització. Càlcul del pH de la mescla d'un àcid i d'una base
4. Valoracions àcid/base. Corbes de valoració
 - a. Valoració d'un àcid fort amb una base forta o a l'inrevés
 - b. Valoració d'un àcid feble amb una base forta o a l'inrevés