

Mohammed Sobhi

حل التمرين 02

.1

أسماء الأنواع الكيميائية	نصف المعادلة حمض قاعدة	
$H_2O$ الماء $H_3O^+$ أيون الأوكسونيوم	$H_3O^+(aq) \rightarrow H_2O(l) + H^+(aq)$	1.1
$OH^-$ أيون الهيدروكسيل $H_2O$ الماء	$H_2O(l) \rightarrow H^+(aq) + OH^-(aq)$	1.2
$NO_3^-$ أيون النترات $HNO_3$ حمض النتريك	$HNO_3(l) \rightarrow NO_3^-(aq) + H^+(aq)$	1.3
$NH_3$ الأمونياك $NH_4^+$ أيون الأمونيوم	$NH_4^+(aq) \rightarrow NH_3(aq) + H^+(aq)$	1.4
$CH_3COOH$ حمض الإيثانويك $CH_3COO^-$ أيون الإيثانوات	$CH_3COOH(aq) \rightarrow CH_3COO^-(aq) + H^+(aq)$	1.5

www.pc-lycee.com

.2

المزدوجة قاعدة/حمض	نصف المعادلة	
$H_2SO_4(l) / HSO_4^-(aq)$	$H_2SO_4(l) \rightarrow HSO_4^-(aq) + H^+(aq)$	2.1
$HSO_4^-(l) / SO_4^{2-}(aq)$	$HSO_4^-(l) \rightarrow SO_4^{2-}(aq) + H^+(aq)$	2.2
$C_6H_5COOH(s) / C_6H_5COO^-(aq)$	$C_6H_5COOH(s) \rightarrow C_6H_5COO^-(aq) + H^+(aq)$	2.3
$H_2NSO_3H(s) / H_2NSO_3^-(aq)$	$H_2NSO_3H(s) \rightarrow H_2NSO_3^-(aq) + H^+(aq)$	2.3
$CH_3-CHOH-COOH(aq) / CH_3-CHOH-COO^-(aq)$	$CH_3-CHOH-COOH(aq) \rightarrow CH_3-CHOH-COO^-(aq) + H^+(aq)$	2.5

www.pc-lycee.com