

Mohammed Sobhi

حل التمرين 02

.1

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

www.pc-lycee.com

.2

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