

ت01:

من بين الأيونات أدناه ، حدد:

أ. تلك الأحماض حسب برونستيد.

ب. تلك التي هي قواعد وفقا لبرونستيد.

ت. تلك التي ، حسب الظروف ، يمكن أن تكون أحماض أو قواعد وفقا لبرونستيد.

**ت02:**

أشر إلى معادلات تفاعلات الأحماض أدناه مع القاعدة H_2O :

- a) HI b) HNO_3 c) HF

ت03:

أكمل الجملة التالية: "عندما يتفاعل حمض ما مع الماء، يتكون دائما....."

أكمل الجملة التالية: "عندما يتفاعل اساس ما مع الماء، يتكون دائما....."

ت04:

أشر إلى معادلات تفاعلات القواعد أدناه مع حمض H_2O :

- a) HS^- b) PH_2^- c) F^- d) CH_3NH_2 e) H^-

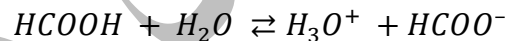
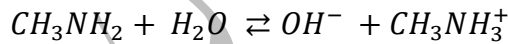
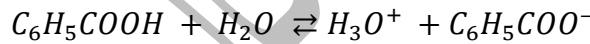
ت05:

أعط القاعدة المترافقة لكل حمض أدناه:

- a) HNO_2 b) H_3PO_4 c) $CH_2ClCOOH$ d) $H_2PO_4^-$

ت06:

أشر إلى الزوج حمض / القاعدة المترافقة في التفاعلات التالية

**ت07:**

ما هي قيم $C_{H_3O^+}$ و C_{OH^-} في الماء النقي عند 25 درجة مئوية؟

ت08:

ما قيمة Ke لأي محلول مائي مخفف عند 25 درجة مئوية؟

ت09:

ما قيمة الـ pH لمحلول تركيز شوارد الهيدروكسيد يساوي 0.01M.

ما قيمة الـ pH لمحلول تركيز شوارد الهيدروكسيد يساوي 0.012M.

ت10:

ما قيمة الـ pH لمحلول HCl تركيزه 0.001M؟

ت11:

ما قيمة الـ pH لمحلول NaOH تركيزه 0.0001M؟

انتهى