

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Reakce CH_3COOH s NaOH patří mezi reakce, které lze vyjádřit obecnou rovnicí:

Podle Bronstedovy teorie jsou kyseliny látky, které a báze látky, které
Chování jednosytné kyseliny HA ve vodě lze vyjádřit rovnicí :

Sílu této kyseliny můžeme vyjádřit pomocí, která je dána rovnicí :

Acidobazické indikátory jsou látky, které
Bod ekvivalence je definován jako :

Octan sodný, který vzniká reakcí kyseliny octové s hydroxidem sodným se ve vodném roztoku nejen, ale i Tyto děje můžeme schematicky vyjádřit rovnicemi :

Proto má vzniklý roztok i v bodě ekvivalence pH než 7 a proto je vhodné jako indikátor v této reakci použít

Konjugovaný pár je dvojice a lišící se o

Napiš konjugované partnery a vyznač, který z nich se chová jako kyselina a který jako báze:

1. H_2O
2. NH_3
3. HSO_4^-
4. HPO_4^{2-}
5. HCl

Napiš rovnici autoprotolýzy vody :

Definuj pH :

Jaké pH bude mít 0,1M roztok HCl , jestliže kyselina chlorovodíková je silná kyselina a v roztoku se zcela disociuje ?