

Home:Chimica ITIS Divini | PB 2edivini10 / PS_18_A | 1edivini09.pbworks.com/w/page/37667808/PS_18_A#view=edit

My PBworks | Workspaces | 2edivini10 | Upgrade Now! | alfredo | account

WIKI | Pages & Files | Users | Settings | Search this workspace

VIEW | EDIT

PS_18_A

B | U | I | X₂ | X₂ | Normal | Comic Sans | Size

Un metano reattivo, degli indicatori, rivelatore di conducibilità. Acido borico, acido citrico, acido L-ascorbico.

1. Conoscenze utili

Acido (secondo Brönsted-Lowry, pag. 420)

Base (secondo Brönsted-Lowry, pag. 420)

Acido forte (pag. 427)

Acido debole (pag. 428-9)

Ionizzazione in acqua di un acido

Una specie che cede protoni (H⁺)

Una specie che accetta protoni

specie = molecola, ione positivo, ione negativo... comprende tutto.

il protone "nudo" non può esistere libero in acqua:

$H_2O + H^+ \rightarrow H_3O^+$ IDRONIO

$HCl(aq) + H_2O \rightarrow Cl^- + H_3O^+$

A1 | B2 | B1 | A2

Describe your changes: 0/2000 (hide this)

Page Tools

Rename this page

Delete this page

Insert links

Pages | Images and files

Insert a link to a new page

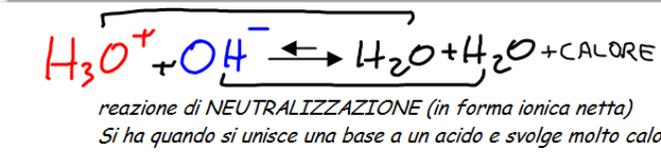
PS_17_F

PS_18_F

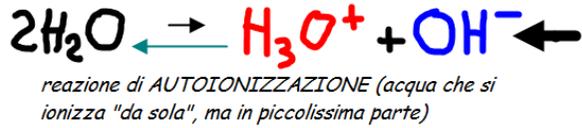
PS_17_E

PS_16_F

Tip: To turn text into a link, then click on a page or file fi



La sua inversa (che non avviene spontaneamente) si chiama reazione di autoionizzazione dell'acqua, ed è responsabile della piccolissima concentrazione di ioni idronio e ioni idrossido presenti nell'acqua, come anche della piccolissima conducibilità elettrica dell'acqua distillata.



A causa di questa debolissima reazione di AUTOIONIZZAZIONE, nell'acqua pura e nelle sue soluzioni NEUTRE (né acide né basiche), la concentrazione degli ioni idronio e idrossido è uguale a un decimilionesimo di mole per litro.