

3 Quiz

3.1 Quale tra i seguenti composti è l'acido più forte?

- (a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ (b) CH_3CH_3 (c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ (d) $\text{CH}_2=\text{CH}_2$

3.2 Quale tra i seguenti composti è la base più forte?

- (a) CH_3ONa (b) NaNH_2 (c) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Li}$ (d) NaOH (e) $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{Na}$

3.3 Disciogliendo NaNH_2 in acqua si ottiene:

- (a) Una soluzione contenente ioni Na^+ e NH_2^- solvatati.
(b) Una soluzione contenente ioni Na^+ solvatati, ioni OH^- e NH_3 .
(c) NH_3 e Na metallico.
(d) Ioni Na^+ solvatati e idrogeno gassoso.
(e) Nessuna delle precedenti risposte è giusta.

3.4 Quale base è sufficientemente forte da convertire $(\text{CH}_3)_3\text{COH}$ in $(\text{CH}_3)_3\text{CONa}$ con una reazione che giunge a completamento?

- (a) NaNH_2 (b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Na}$ (c) NaOH (d) $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{Na}$
(e) Nessuna delle precedenti.

3.5 Qual è l'acido più forte?

- (a) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ (b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHF}\text{CO}_2\text{H}$ (c) $\text{CH}_3\text{CHFCH}_2\text{CO}_2\text{H}$
(d) $\text{CH}_2\text{FCH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$ (e) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

3.6 Qual è la base più debole?

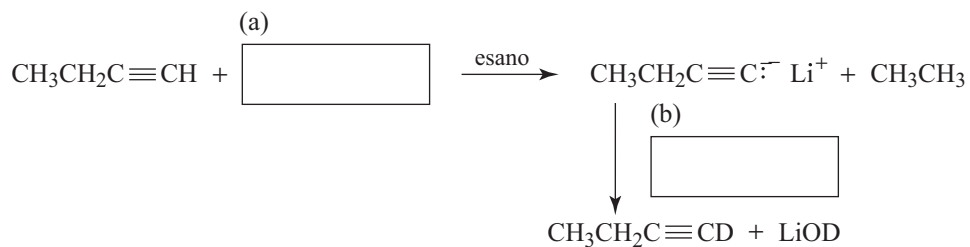
- (a) $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{Na}$ (b) $\text{CF}_3\text{CO}_2\text{Na}$ (c) $\text{CHF}_2\text{CO}_2\text{Na}$ (d) $\text{CH}_2\text{FCO}_2\text{Na}$

3.7 Quale reazione acido-base si potrebbe verificare disciogliendo NaF in H_2SO_4 ?

Q8 Capitolo 3 – Quiz

3.8 Sapendo che pK_a di CH_3NH_3^+ è uguale a 10,6 e pK_a di $(\text{CH}_3)_2\text{NH}_2^+$ è uguale a 10,7, qual è la base più forte tra CH_3NH_2 e $(\text{CH}_3)_2\text{NH}$?

3.9 Inserire i reagenti mancanti.



3.10 Inserire i reagenti mancanti.

