

La chimica di base con esercizi - Terza edizione

ISBN 978-88-08-62017-0

CEA Casa Editrice Ambrosiana

Errata Corrige aggiornata al 02/08/2022

Eventuali aggiornamenti sono disponibili sul sito

<https://online.universita.zanichelli.it/mastrorilli-3ed>

Capitolo 2

Pagina 27, riga 19

$E = m c^2 = 0,0024 \text{ g/mol} (3 \cdot 10^{10} \text{ cm/s})^2 = 2,16 \cdot 10^{18} \text{ erg/mol}$
corrispondente a $2,16 \cdot 10^{11} \text{ joule/mol}$ o, se si preferisce, a $5,16 \cdot 10^{10} \text{ cal/mol}$.

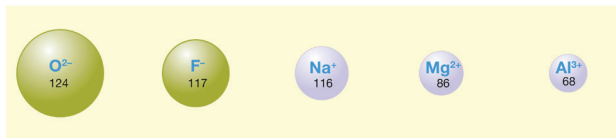
Capitolo 4

Pagina 56, riga 10

il primo ha percorso una distanza pari a v volte

Capitolo 5

Pagina 87, figura 5.6



Pagina 90, glossa riquadrata laterale [eliminare]

Capitolo 6

Pagina 93, penultima riga

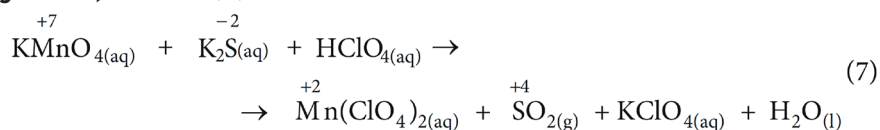
Poiché l'affinità elettronica del cloro (356 kJ/mol) non è sufficiente...

Pagina 103, nel testo e nella figura 6.12

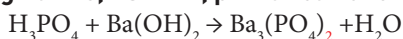


Capitolo 8

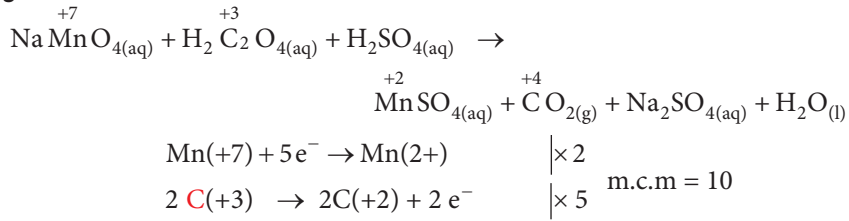
Pagina 181, reazione (7)



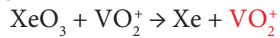
Pagina 195, ESEMPI, prima reazione



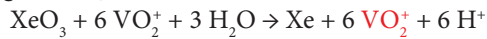
Pagina 197



Pagina 212, Esercizio 6l



Pagina 212, Esercizio 6l - soluzione



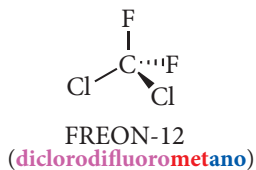
Capitolo 11

Pagina 286, note a piè pagina 5 e 7

... (par. 13.6.5) ...

Capitolo 18

Pagina 522



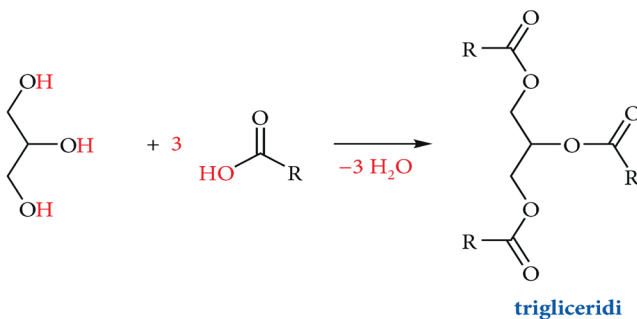
Pagina 530, riga 1

L'azoto delle ammine, come nell'ammoniaca...

Pagina 531, Acido etanoico, ultima riga

$$K_a = 1,8 \times 10^{-5}$$

Pagina 536, prima reazione



Poliaddizione



Policondensazione

