

## Appunti di Chimica di Barbara Bonelli - Errata corrige alla II edizione

**Pagina 2:**  $\text{HCO}_3^-$  anziché  $\text{HCO}_3^{2-}$

**Pagina 33:**  $27,97693 \text{ u} \times 0,9223 = 25,8031 \text{ u}$  (30)

**Pagina 59, paragrafo 5.2.2:** ... il legame ionico sia ~~direzionale~~ **adirezionale**

**Pagina 63:** Nella ~~(9)~~ (10), l'energia elettrostatica è  $E_R$ , se assumiamo che la carica di uno ione sia  $z$ , allora la ~~(9)~~(10)...

Poiché  $d$  per una coppia di ioni è la somma del raggio del catione (A) e del raggio dell'anione (B), la ~~(9)~~(10)...

**Pagina 84:**

$$\text{N}_2\text{O} \equiv \overset{(-1)}{\text{N}}=\overset{(+1)}{\text{N}}=\overset{(0)}{\text{O}} \leftrightarrow \overset{(0)}{\text{N}}\equiv\overset{(+1)}{\text{N}}-\overset{(-1)}{\text{O}} \leftrightarrow \overset{(-2)}{\text{N}}-\overset{(+1)}{\text{N}}=\overset{(+1)}{\text{O}}$$

**Pagina 90,** I II III **ultima riga:**  $\text{NO}_3^-$  anziché  $\text{NO}_3^{2-}$

**Pagina 103 Tabella 7.1**

1 orbitale s + 3 orbitali p + 2 orbitali d	6 orbitali $\text{sp}^3\text{d}^2$	Ottaedrica	$90^\circ, 180^\circ$	$\text{SF}_6$
--	---------------------------------------	------------	-----------------------	---------------

**Pagina 159:** ..., ovvero il numero ~~di numero~~ di particelle...

**Pagina 218**  $v_d = k_d[\text{N}_2\text{O}_4]$  (4)

$$v_i = k_i[\text{NO}_2]^2$$
 (5)

$$k_d[\text{N}_2\text{O}_4] = k_i[\text{NO}_2]^2$$
 (7)

**Pagina 219:**  $k_d/k_i = [\text{NO}_2]^2/[\text{N}_2\text{O}_4] = K(T)$  (8)

**Pagina 250:** ii)  $E_a$  è l'Energia di attivazione, cioè la minima energia cinetica che le ~~molecole~~ particelle devono possedere...

**Pagina 304:** ... che esulano ~~tutta~~ dallo scopo del testo. Nella Figura 16.5, l'asse delle ascisse è  $\log[\text{Zn}^{2+}]/[\text{Cu}^{2+}]$

**Pagina 305**

$$\Delta E_{\text{cella}} = 1,10 - \frac{0,0592}{2} \log \frac{[\text{Zn}^{2+}]}{[\text{Cu}^{2+}]} = 1,10 - \frac{0,0592}{2} \log \frac{[1,00 \cdot 10^{-5}]}{[1,00 \cdot 10^{-1}]} = 1,22 \text{ V}$$
 (58)

$$E = E_{\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}}^0 - \frac{0,0592}{2} \log[\text{Zn}^{2+}] = -0,76 - \frac{0,0592}{2} \log[\text{Zn}^{2+}]$$
 (59)

$$E = E_{\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}}^0 - \frac{0,0592}{2} \log[\text{Cu}^{2+}] = +0,34 - \frac{0,0592}{2} \log[\text{Cu}^{2+}]$$
 (60)

**Pagina 323 Tabella 17.1**

$\text{C}_3\text{H}_8$	Propano	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2 -$	Propile
$\text{C}_3\text{H}_8$	Propano	$\text{CH}_3\text{CH}_3\text{CH} -$	Isopropile

**Pagina 338, paragrafo 17.4.1:** ... uno **o** più atomi di alogeno. Secondo la nomenclatura IUPAC, si aggiunge un ~~suffisso~~-**prefisso**...

**Pagina 340 Tabella 17.7**

Etilendiammina	$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{NH}_2$	60 u	<b>116 °C</b>
----------------	--	------	---------------

**Pagina 345**

..., che sono più deboli ~~sei~~ **dei** ponti  $\text{OH} \cdots \text{O}$ .