Errata corrige di “Esercitazioni di chimica-Teoria”, Settembre-2014

**Posizione Pag Errore 🡪 correzione**

Sotto 9 pone fine ala teoria 🡪 pone fine alla teoria

Sotto 10 Mancano “;” a fine righe.

Sopra 15 emettere energia sotto forma di 🡪 perdere energia sotto forma di

Sopra 19  🡪 

Sopra 20 é 🡪 è

Sotto 21 0 – (-,18·10-18) 🡪 0 – (-2,18·10-18)

Sotto 25 Invertire N e S lungo l’asse z delle figure

Sopra 26 Invertire N e S lungo l’asse z delle figure e nel magnete

Sopra 27 Rotazione elettrone con spin positivo va invertita.

Sopra 32 nella *funzione d’onda* (ψ) 🡪 nella soluzione della *funzione d’onda* (ψ)

Sotto 37 finché non so scopre 🡪 finché non si scopre

Sopra 47 Quando un protone del nucleo 🡪 Quando un neutrone del nucleo

53 *La linea marcata che segna introduzione lantanidi e attinidi va spostata a destra a fianco di La e Ac*

Sotto 65 *Attorno a F ci devono essere 7 puntini e non 6*

Sopra 67 Nella tavola periodica quale è il massimo valore di *l* per *n* = 4? 🡪 Qual è il massimo valore di *l* nel 4° periodo della tavola periodica?

Sopra 68 *Nella tavola periodica la parentesi graffa va spostata sotto gruppo* VIIIB

Sopra 70 Δ = *E*A−B – ½(*E*A−A – *E*B−B) 🡪 Δ = *E*A−B – ½(*E*A−A + *E*B−B)

Sotto 72 ossia quando è nulla la somma dei suoi dipoli elettrici, ossia quando possiede un centro di simmetria centrale 🡪 ossia quando non è nulla la somma dei suoi dipoli elettrici, ossia quando non possiede un centro di simmetria centrale

Sotto 72 **Nota:** Il dipolo molecolare è spesso indicato con il verso opposto a quello del dipolo elettrico.

Sotto 74 Un *solido cristallino* è un unico cristallo o un aggregato disordinato di cristalli 🡪 Un *solido cristallino* è un unico cristallo o un aggregato ordinato di cristalli

Sotto 78 e tutti gli alogeni 🡪 e a tutti gli alogeni

Sopra 82 III° periodo 🡪 3° periodo

Sopra 90 orbitali atomico 🡪 orbitali atomici

Sopra 92 Il livello energetico più alto nella banda di valenza 🡪 Il livello energetico occupato più in alto nella banda di valenza

Sopra 92 a metà della banda di valenza 2*s*. 🡪 a metà della banda 2*s*.

Sopra 93 *La linea marcata che segna introduzione lantanidi e attinidi va spostata a destra a fianco di La e Ac*

Sopra 95 poiché in essa 🡪 poiché in esse

Sopra 101 ossido di potassio / potassa caustica 🡪 ossido di potassio

Sopra 107 Acido epta*osso*dicrom*ico* (VII) 🡪 Acido epta*osso*dicrom*ico* (VI)

Sopra 107 epta*osso*dicrom*ato* (VII) *di* di*idrogeno* 🡪 epta*osso*dicrom*ato* (VI) *di* di*idrogeno*

Sotto 111 Negli idruri H ha sempre *n.o.* = -1 e compare per ultimo nella formula 🡪

 H compare per ultimo nella formula e negli idruri metallici ha sempre *n.o.* = -1.

Sotto 111 Le principali eccezioni sono: 🡪 Negli idruri covalenti H ha generalmente *n.o.* = +1.

Sotto 122 numero puro† 🡪 numero puro‡

Sotto 122 †**Nota:** Quando si vuole intendere il numero puro corrispondente a *N*A occorre riferirsi ad esso come alla *costante di Avogadro*.**🡪 ‡Nota:** Oggi ci si riferisce più correttamente a *N*A come alla *costante di Avogadro,* non trattandosi di un numero puro.

Sopra 125 E l’*effetto placebo* 🡪 È l’*effetto placebo*

Sotto 125 *Numero di Avogadro* 🡪 *Costante di Avogadro*

Sotto 133 coefficienti teorici × 0,583 🡪 coefficienti stechiometrici × 0,583

F16XG 134 2 2 1 1 1 🡪 1 2 1 1 1

Sotto 138 1 hr; 2,54 cm = 1 in. 🡪1 hr.

Sotto 148 √3*a*/2 ≅ 0,866 🡪√3*a*/2 ≅ 0,866*a*

Sopra 150 √2×1/2×a ≅ 0,707 🡪 √2×1/2×*a* ≅ 0,707*a*

Sotto 151 √2×1/2×a ≅ 0,707 🡪 √2×1/2×*a* ≅ 0,707*°*

Sotto 152 *NA* = numero di Avogadro = 6,02·1023 🡪 *NA* = costante di Avogadro = 6,02·1023 mol-1

Sotto 153 *togliere EC sopra la cella CP*

Sotto 155 CFC 🡪 CCC

Sopra 156 cavità ottedrica 🡪 cavità ottaedrica

Sopra 157 wurzite 🡪 wurtzite

Sopra 157 ~~Anche in questo caso, così come per la centro zincoblenda, tutti i cationi sono al~~

~~centro~~

🖳 G7LUF 175 Qual’è la pressione 🡪 Qual è la pressione

Sopra 177 3·*N* particelle puntiformi 🡪 *N* particelle puntiformi

Sotto 177 numero di Avogadro 🡪 costante di Avogadro

Sotto 179  🡪 

Sopra 180 1atm 🡪 1 atm

Sopra 182  🡪 

Sotto 182 = 1/*Z*(*T*) 🡪 = 1/*Z*(*T*)

Sopra 196 in uliquido 🡪 in un liquido

Sotto 205 *ΔE* = -*L* 🡪 Δ*U* = -*L*

Sotto 223 Δ*G*θ = Δ*H*θ + TΔ*S*θ 🡪Δ*G*θ = Δ*H*θ – TΔ*S*θ

Sotto 223 🡪

🖳 TX46N 227 le moli H2 🡪le moli di H2

Sopra 236 Kw 🡪 *Kw*

Sopra 238 anche a molti fiori 🡪 anche ad altri fiori

🖳 VDIDS 240 Sali 🡪 sali

Sotto 252 ed di elettrone 🡪 e di elettrone

Sopra 253 in 2a) si ha *n* = 1 ⇒ le moli di Cu 🡪 in 2a) si ha *n* = 1 ⇒ le moli di Ag

Sotto 254 Δ*E*θ = 0,647 V 🡪 Δ*E*θ = 0,463 V

Sopra 258 *Tutti i* SO4ˉ *sono in realtà* SO42ˉ

Sopra 262 distinzione dei dinosauri 🡪 estinzione dei dinosauri

Sopra 266 2,4-dimetil-4-isopropileptano 🡪 4-isopropil-2,4-dimetileptano

Sotto 267 *1908-1933* 🡪 *1908-1993*

Sotto 271 radicali alchilici 🡪 radicali alchenilici

Sotto 272 polietilene (PET, 🡪 polietilene (PE,

Sopra 273 *Il carbonio è sempre tetravalente. Alcuni C delle molecole, in prossimità dei doppi legami, sono legati a numero sbagliato di H.*

Sopra 276 Nel 1720, gli olandesi 🡪 Secondo una improbabile leggenda, nel 1720, gli olandesi

Sotto 277 2400°C 🡪 2400 °C

Sopra 283 Tutti i °C devono essere preceduti da uno spazio.

Sopra 289 *Nella formula dell’acido etandioico non ci deve essere l’idrogeno centrale.*

 290 *Da pagina 290 in poi, occorre sommare +4 alla numerazione di capitoli.*

Sotto 295 CH3CH2–O–CH2CH2 🡪 CH3CH2–O–CH2CH3

Sopra 296 *Nella* *2-propanammina, il C2 è legato a 1 H e non a 2 H.*

Sotto 296 *Nel 4-ammino-2-butanone, il C4 è legato a due H e non a 3 H.*

Sopra 297 La formula della spermina è: H2N-(CH2)3-NH-(CH2)4-NH-(CH2)3-NH2

Sotto 198 2-4-5-trinitrotoluene 🡪 2-4-6-trinitrotoluene

318  R7D1 🡪  R7D1I

H4TLW 318 esercitata a 33°C 🡪 esercitata in un reattore di 50 L a 33 °C

OWBOR 322 OWBOR 🡪 OWB0R

 333  XCMT 🡪  XCMTI

 324  R2WG 🡪  R2WGI

 325  SI47 🡪  SI47I

 337  Z7RC 🡪  Z7RCI