

***Chimica principi e reazioni Masterton - Piccin VI edizione***

CAPITOLO 1, Quesiti e problemi, pp 20–23

**Tipi di materia:** 1-4, 7-10

**Misure:** 13

**Cifre significative:** 17-24

**Non classificati:** 58.

CAPITOLO 2, Quesiti e problemi, pp 45–48

**Simboli nucleari e isotopi:** 7-16

**Gli elementi e la tavola periodica:** 17, 18

**Molecole e ioni:** 29, 30

**Nomi e formule di composti ionici e molecolari:** 33-46.

CAPITOLO 3, Quesiti e problemi, pp 68–73

**Masse Atomiche e Abbondanza Isotopica:** 7,8

**Mole, Massa Molare e Conversioni Mole-Grammi:** 17-32

**Le Relazioni di Massa nelle Formule Chimiche:** 33-36, 42-46

**Le relazioni mole-massa nelle reazioni:** 61-64, 66, 72-76.

CAPITOLO 4, Quesiti e problemi, pp 95–100

**Molarità:** 1-10

**Reazioni di ossidoriduzione:** 49-66.

CAPITOLO 5, Quesiti e problemi, pp 126–131

**Misurazioni nei gas:** 3, 4

**Calcoli con la legge dei gas:** 5-7, 11, 13, 19, 20, 22, 25, 26, 30

**Stechiometria delle reazioni gassose:** 31, 33-38

**Miscele di gas:** 41-44, 47-50.

CAPITOLO 6, Quesiti e problemi, pp 159–162

**Livelli energetici, sottolivelli e numeri quantici:** 17-34, 37, 38

**Diagrammi orbitalici; regola di Hund:** 39-42

**Distribuzione degli elettroni negli ioni:** 49-52.

CAPITOLO 7, Quesiti e problemi, pp 192–195

**Le strutture di Lewis:** 1-6, 17, 19

**Geometria molecolare:** 31-36.

CAPITOLO 9, Quesiti e problemi, pp 253–257

**Diagrammi di fase:** 15-22.

CAPITOLO 10, Quesiti e problemi, pp 279–283

**Concentrazioni di soluzioni:** 1-4, 7, 8, 11-18

**Proprietà colligative di non elettroliti:** 33-35, 44-52

**Proprietà colligative di elettroliti:** 53-60.

CAPITOLO 12, Quesiti e problemi, pp 345–350

**Raggiungimento dell'equilibrio:** 2-4

**Espressioni per  $K$ :** 5-14

**Calcolo di  $K$ :** 15-17, 23-26.

**$K$ ; direzione della reazione:** 27-31

**K; pressioni di equilibrio:** 33-36, 39, 40, 44-46

**Il Principio di Le Châtelier:** 47-52.

CAPITOLO 13, Quesiti e problemi, pp 377–381

**Modello acido-base di Brønsted-Lowry:** 1-22

**[H<sup>+</sup>], [OH<sup>-</sup>], pH e pOH:** 1-22; 25-32

**Espressioni di ionizzazione, acidi deboli:** 33-38, 40, 42

**Calcoli sull'equilibrio, acidi deboli:** 44, 45, 48-52

**Acidi Poliprotici:** 57, 60

**Espressioni di dissociazione, basi deboli:** 63-68

**Calcoli sull'equilibrio, basi deboli:** 73-76

**Soluzioni Saline:** 79-84.

CAPITOLO 14, Quesiti e problemi, pp 402–406

**Tamponi:** 10-16, 19-24

**Titolazioni e indicatori:** 41-44, 48, 50.

CAPITOLO 16, Quesiti e problemi, pp 446–449

**Espressione per  $K_{ps}$ :** 1-4

**$K_{ps}$  e precipitazione:** 5, 6, 9, 10, 13, 14

**Solubilità:** 17, 18, 21, 22, 26

**Equilibri in soluzione:** 44, 46.