

A Se non lo sai, rileggilo alla pagina indicata

- 1 Quali grandezze influenzano lo stato fisico di un gas? ▶ (pag. 70)
- 2 Che cosa affermano le leggi di Boyle, Charles e Gay-Lussac? ▶ (pag. 71-73)
- 3 Come si può calcolare la massa atomica relativa? ▶ (pag. 77)
- 4 Che cos'è la mole? ▶ (pag. 78)
- 5 Qual è la differenza tra massa molecolare e massa molare? ▶ (pag. 80)
- 6 Che cos'è il numero di Avogadro? ▶ (pag. 79)
- 7 Che cos'è il volume molare? ▶ (pag. 82)
- 8 Che cosa sono le condizioni standard (STP) di un gas ideale? ▶ (pag. 82)
- 9 Come si calcola il numero di moli sapendo la massa in grammi? ▶ (pag. 82)
- 10 Che cos'è la molarità? E la molalità? ▶ (pag. 83-84)

B Completa le seguenti frasi inserendo le parole mancanti, scegliendole nell'elenco sottostante (alcune parole possono essere utilizzate più volte, altre non vanno inserite)

- a Lo stato fisico di un gas è influenzato da temperatura, e
- b La frequenza degli urti delle particelle di un gas determina la sua
- c A parità di il volume di un gas è proporzionale alla temperatura.
- d Per la legge di (legge delle isoterme) il volume di un gas è proporzionale alla sua
- e Come atomo di riferimento per l'unità di massa atomica si utilizza
- f Una contiene un numero di particelle pari a quelle contenute in 12 g di carbonio-12.
- g La dell'acqua è 18,02 g/mL.
- h Il di qualunque gas in condizioni standard è di L.
- i La indica la concentrazione di un soluto in moli per litro di soluzione.
- j La massa di un campione di un composto si ottiene moltiplicando la per il numero di moli.
- k La indica la concentrazione di un soluto in moli per kg di solvente.
- l A 0 K la pressione di un gas ideale sarebbe uguale a
- m Un grammo di idrogeno contiene lo stesso numero di molecole di grammi di ossigeno.
- n Un grammo di ossigeno contiene un numero di molecole volte maggiore di un grammo di idrogeno.

Parole chiave:

- | | | | |
|-------------------|------------------|------------------|--------------|
| 1) mole | 7) l'idrogeno | 13) pressione | 18) molarità |
| 2) il carbonio-16 | 8) 22,4 | 14) 1 | 19) molalità |
| 3) Gay-Lussac | 9) volume | 15) Boyle | 20) 18,02 |
| 4) 16 | 10) massa molare | 16) direttamente | 21) 0 Pa |
| 5) il carbonio-12 | 11) molare | 17) inversamente | 22) 100 |
| 6) l'ossigeno | 12) Charles | | |