Cognome ..... Nome .....

Classe ..... Data .....

PROVA DI INGRESSO

Biennio

1. Indica l'affermazione NON corretta.

Il metodo scientifico...

A. nasce da un'osservazione e, attraverso varie fasi, può portare alla formulazione di una teoria.

B. prevede che da una verifica sperimentale nasca un'ipotesi.

C. prevede che la verifica sperimentale possa portare ad affermare la validità di una ipotesi o la sua falsità.

D. prevede sempre la fase di verifica.

2. Esegui le seguenti equivalenze.

a. 48 g = ... kg

b. 2,5 kg/dm^3 = ... g/cm^3

c. 0,000012 dm^3 = ... mm^3

d. 0,5 L = ... mL

3. Il volume di un nocciolo di pesca si può misurare...

A. immergendolo in acqua dentro un cilindro graduato.

B. misurando con una rotella metrica la circonferenza equatoriale del nocciolo.

C. misurando con un righello la sua lunghezza e la sua larghezza.

4. Arrotonda ai decimi i seguenti numeri.

a. 2,288 →

b. 0,63 →

c. 22,041 →

5. Indica i simboli che rappresentano una grandezza fondamentale nel Sistema Internazionale.

A. kg

B. K

C. °C

D. atm

E. min

F. s

Questa pagina può essere utilizzata esclusivamente per finalità didattiche – *Risorse per l'insegnante*, 2026 © Loescher Editore

6. Indica, tra le seguenti, l'affermazione corretta.

A. Il calore di un corpo passa da un corpo più freddo a un corpo più caldo.
B. La temperatura è sinonimo di calore.
C. L'unità di misura dell'energia è uguale all'unità di misura del lavoro.
D. La caloria è una grandezza che misura quanto un corpo sia caldo o freddo.

7. Individua, tra i seguenti processi, le reazioni chimiche.

A. Idrogeno più ossigeno che diventano acqua.
B. Il cioccolato che si scioglie nel latte.
C. L'acqua che diventa ghiaccio in freezer.
D. Lo stoppino di una lampada a petrolio che brucia.
E. La terra e l'acqua che formano del fango.

8. Un'equazione chimica è formata da...

A. una parte a sinistra della freccia di reazione in cui ci sono gli atomi e una parte a destra in cui ci soo le molecole.
B. una parte a sinistra della freccia in cui ci sono i reagenti e una parte a destra in cui ci sono i prodotti.
C. una parte a sinistra della freccia in cui ci sono il solvente e il soluto e una parte a destra in cui si indica il tipo di miscela.
D. un'uguaglianza tra due membri che indicano i reagenti.

9. Si fanno reagire 118 g di magnesio con 284 g di cloro; alla fine della reazione si ottiene il cloruro di magnesio con un avanzo di 20,8 g di magnesio. Qual è la massa del cloruro di magnesio prodotto?

A. 381,2 g.
B. 402 g.
C. 422,8 g.
D. 166 g.

10. Considera la seguente reazione: $4Na + O_2 \rightarrow 2Na_2O$
Quante molecole di O_2 reagiscono con 12 molecole di Na?

A. 1 molecola.
B. 2 molecole.
C. 3 molecole
D. 4 molecole.

Questa pagina può essere utilizzata esclusivamente per finalità didattiche – *Risorse per l'insegnante*, 2026 © Loescher Editore