



ESERCIZI RISOLTI E DA RISOLVERE LE CIFRE SIGNIFICATIVE

Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere cifre significative

Si consiglia di consultare il libro esperienze per il laboratorio di chimica alla pagina 36 per ripassare le regole.

1- Risolvi e riporta il risultato con le giuste cifre significative :

• $1,234 : 4,56 = \dots\dots\dots$

• $3,2 : 1,2345 = \dots\dots\dots$

Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere cifre significative

• $1,234 \times 0,002 = \dots\dots\dots$

• $0,234 \times 2,1 = \dots\dots\dots$

• $1,23 + 7,1 + 3,6543 = \dots\dots\dots$

• $67,543 - 32,41 - 12,25 = \dots\dots\dots$

- 2 Indica la misura con le giuste cifre significative. *Prima di dare il risultato è necessario ripassare la parte che riguarda gli strumenti di misura e con attenzione la sensibilità dello strumento pag 27-28 esperienze per il laboratorio di chimica.*

• 2 grammi misurati con la bilancia tecnica = $\dots\dots\dots$

• 1 grammo misurato con la bilancia analitica = $\dots\dots\dots$

• 2 mL misurati con buretta classe A (sens. 0,1 mL) = $\dots\dots\dots$

Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere cifre significative

• 1.2 mL misurati con buretta classe AS (sens.0,05 mL) = $\dots\dots\dots$

• 0,3 mL misurati con pipetta graduata da 1 mL (sens 0,001 mL) = $\dots\dots\dots$

• 1,2 mL misurati con pipetta tarata da 10 mL (tolleranza 0,02 mL) = $\dots\dots\dots$

• 3 mL misurati con cilindro da 25 mL sen 0,1 mL = $\dots\dots\dots$

Se nella tua classe è adottato o consigliato il libro "esperienze per il laboratorio di chimica" puoi inviare i risultati citando istituto e classe ed avrai la risposta con la correzione

mail studente@editoremannarino.it o compilando il modulo dal sito internet **comunicazioni**.