



ESERCIZI RISOLTI E DA RISOLVERE

LA VELOCITÀ DI REAZIONE

Si consiglia di consultare il libro esperienze per il laboratorio di chimica alla pagina 113-117.

- 1- Come viene definita la velocità di reazione?
- 2- In base a quali parametri può variare la velocità di reazione?
- 3- Nell'esperimento di pag 113 cosa abbiamo verificato?

Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere la velocità di reazione

4- Siamo alle solite, lo studente Robertino sta per far reagire una soluzione di permanganato di potassio con una soluzione di acido ossalico in presenza di acido solforico. A sua insaputa, in un attimo di distrazione, lo studente Ernestino ha inserito 20 mL di acqua nel becher contenete l'acido ossalico. Robertino registrerà un tempo di reazione maggiore o minore rispetto a quello atteso? Sai spiegare per quale motivo?

5- Come possiamo verificare nel laboratorio chimico la variazione di velocità di reazione variando la concentrazione dei reagenti?

Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere la velocità di reazione

6- Se aumenta la temperatura dei reagenti la velocità di reazione.....

7- Se diminuisce la temperatura il tempo di reazione.....

8- Se utilizziamo un catalizzatore la velocità di reazione perché? (è necessario l'utilizzo di grafico)

9- Calcola la concentrazione per le prove eseguite nel laboratorio (velocità e concentrazione) riporta i valori in un grafico in funzione del tempo registrato e traccia la funzione.

10- Cosa sono gli inibitori? I conservanti sono inibitori? Quale inibitore è il più usato dai tempi passati per la conservazione del cibo (sostanze organiche)?

- Nei tempi passati si utilizzavano le sostanze chimiche per abbassare la temperatura, si mescolavano più sostanze che con un processo endotermico assorbivano il calore dall'ambiente. Uno dei più conosciuti ricercatori del passato era un francese.

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**.