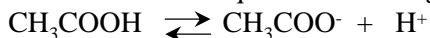


ESERCIZI RISOLTI E DA RISOLVERE

EQUILIBRIO CHIMICO

Si consiglia di consultare il libro esperienze per il laboratorio di chimica alla pagina 118-119.

1- Ricava la costante di equilibrio della seguente reazione:



2- Se si aumenta la concentrazione di H^+ l'equilibrio si sposta verso i prodotti o verso i reagenti?

Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere equilibrio chimico

3- Considerando l'esperienza di pag 119 sai spiegare per quale causa quando aggiungiamo dell'idrossido di sodio si osserva una colorazione viola?

4- Considerando l'esperienza di pag 119 sai spiegare per quale causa quando aggiungiamo dell'acido cloridrico la soluzione diventa incolore?

5- Sappiamo che K_e (*Kequilibrio*) resta costante a temperatura costante ma da quale parte è spostato l'equilibrio quando K_e è maggiore di 1?

Editore Mannarino parte digitale esperienze per il laboratorio di chimica Esercizi da risolvere equilibrio chimico

6- Se K_e è minore di 1 l'equilibrio è spostato verso.....

7- Considerando la reazione: $\text{A} + \text{B} \rightleftharpoons \text{C} + \text{D}$, riporta in un grafico la variazione di concentrazione nel tempo di ogni componente. (*esercizio guidato pag 118*)

8- Ricava la costante di equilibrio dell'acqua e spiega con tutti i passaggi perché $K_w = 1 \cdot 10^{-14}$ (*esercizio guidato pag 120*)

9- Sai ricavare la concentrazione di ioni H^+ che si dissociano dall'acido acetico (reazione esercizio n 1) considerando che la quantità che si dissocia è pari a x? (*esercizio guidato pag 124-125*)

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**.