

Rettelsesblad til Helixbanko og andre spil til ...

22. november 2024

Rettelser til 1. oplag

Kopiark 8R: I spørgsmålkort 8 er der fejl i formlens nævner. Det rettede kopiark ses på næste side.

Mvh
Praxis Forlag



<p>7 Hvad er en heterogen ligevægt?</p> <p>Reaktionsdeltagerne befinder sig i forskellige faser</p>	<p>7 Hvis man har en heterogen ligevægt, fx $\text{HA(aq)} \rightleftharpoons \text{HA (octan-1-ol)}$, og ligevægtsloven anvendes på denne fordelingsligevægt, hvad bliver da udtrykket for $K_F(P)$?</p> $K_F = \frac{[\text{HA(octan-1-ol)}]}{[\text{HA(aq)}]}$
<p>7 Hvis ligevægtsloven gælder for et stof HA, hvor $P = \frac{[\text{HA(octan-1-ol)}]}{[\text{HA(aq)}]}$, og $P = 1,7$, er HA så mest opløselig i octan-1-ol eller vand?</p> <p>I octan-1-ol</p>	<p>7 Hvis ligevægtsloven gælder for et stof HA, hvor $P = \frac{[\text{HA(octan-1-ol)}]}{[\text{HA(aq)}]}$, og $P = 0,43$, er HA så mest opløselig i octan-1-ol eller vand?</p> <p>I vand</p>
<p>7 Indgår de formelle eller aktuelle koncentrationer i udtrykket for fordelingskonstanten D?</p> <p>De formelle koncentrationer</p>	<p>7 Har fordelingsforholdet D en enhed – og hvis ja – hvilken?</p> <p>D har ingen enhed</p>
<p>7 Hvad skal gælde om stoffet HA for, at $D = P(K_F)$?</p> <p>At HA ikke har syre-baseegenskaber</p>	<p>7 Hvilken faktor i nedenstående udtryk har størst betydning for variation af fordelingsforholdet D for en monohydronsyre HA?</p> $D = \frac{P_{\text{HA}} + P_{\text{A}^-} \cdot 10^{\text{pH}-\text{p}K_s}}{1 + 10^{\text{pH}-\text{p}K_s}}$ <p>Vandfasens pH-værdi</p>
<p>7 Hvordan kan man grafisk få et overblik over D's afhængighed af pH?</p> <p>Ved at afbilde $\log D$ som en funktion af pH</p>	<p>7 Se på bjerrumdiagrammet i figur 19, kopiark 8X. Hvad er $\text{p}K_s$ for benzoesyre?</p> <p>$\text{p}K_s \approx 4,2$</p>
<p>7 Se på grafen i figur 20, kopiark 8X, ved $\log D \approx 1,6$. Vil benzoesyre/benzoat hovedsagelig befinde sig i den polære eller upolære fase?</p> <p>I den upolære fase</p>	<p>7 Se på grafen i figur 20, kopiark 8X, ved $\log D \approx -1,9$. Vil benzoesyre/benzoat hovedsagelig befinde sig i den polære eller upolære fase?</p> <p>I den polære fase</p>