

Henryho zákon

Tento zákon říká, že váhové množství plynu rozpuštěné za dané teploty v kapalině je přímo úměrné tlaku plynu nad kapalinou:

$$c = \alpha \cdot P,$$

kde **c** = koncentrace plynu v kapalině, **α** = absorpční koeficient (rozpustnost plynu závisí na teplotě, se zvyšující se teplotou rozpustnost klesá), **P** = tlak.

Henryho zákon má význam ve **fyzilogii dýchání (kesonová nemoc)** – ohrožuje lidi pracující pod vyšším než atmosférickým tlakem, kteří rychle přejdou do tlaku normálního (horníci, potápěči), protože se jim do krve uvolní *bublínky dusíku*, který se tam předtím dostal difúzí.

Odkazy

Zdroj

- KUBATOVA, Senta. *Biofot* [online]. [cit. 2011-01-31]. <<https://uloz.to/!CM6zAi6z/biofot-doc>>.