

9/11/2023

Διαλυτότητα = ΜΕΓΙΣΤΗ ποσότητα δ.ο. όταν το διάλυμα είναι σε
Πα μπορεί να διαλυθεί σε ισορροπία
ορισμένη ποσότητα ΔΙΑΛΥΤΗ (Ακίνητο)

Η διαλυτότητα μας αυξάνει στο νερό

Είναι $\frac{5 \text{ gr } \delta.o.}{100 \text{ gr } \text{ΔΙΑΛΥΤΗ}} \longrightarrow \text{(Διαλύονται το ποσό)}$
 $5 \text{ gr } \delta.o. \text{ σε } 100 \text{ gr } \text{ΔΙΑΛΥΤΗ}$ (και είναι $100+5=105 \text{ gr } \Delta/\text{τος}$)

Διαλύματα $\begin{cases} \rightarrow \text{ΥΠΕΡΚΟΡΑ} \\ \rightarrow \text{ΚΟΡΕΣΜΕΝΑ} \rightarrow \text{(αυτά που περιέχουν τόση δ.ο. όση υποστηρίζει από τη διαλυτότητα.)} \\ \rightarrow \text{ΑΚΟΡΕΣΤΑ} \end{cases}$

Η Διαλυτότητα ΕΞΑΡΤΑΤΑΙ πάντα από τις συνθήκες (Πίεση, Θερμοκρασία)
π.χ. για τη διαλυτότητα (s) στο ΝΕΡΟ (και εκτός από εξαιρέσεις)
Διαλυτότητα $\uparrow$ όσο Θερμοκρασία $\uparrow$ (αέρια π.χ.)

για τη διαλυτότητα (g) στο ΝΕΡΟ (...)

Διαλυτότητα $\uparrow$ όσο Θερμοκρασία $\downarrow$

και όσο Πίεση $\uparrow$

Πως θα διαλύσω αέριο CO_2 στη μπύρα;

Θα διαβιβάσω CO_2

σε θερμ. $\downarrow$

και πίεση $\uparrow$

- Πως θα διαλύσω αέριο CO_2 στην μπύρα;
Διαβιβάσω CO_2 σε T. μειωμένη και Ραυζόμενη

- Κορεσμένο διάλυμα στους 40°C έχει διαλυτότητα
* $\frac{20\text{g S.O.}}{100\text{g S/len}}$ και έχει μάζα ** 240g

α) Ποσα g S.O. περιέχεται

β) Αν ψύξω στους 30°C όπου η διαλυτότητα είναι $\frac{15\text{g S.O.}}{100\text{g S/len}}$ ποσα g ουσίας θα πέσουν σαν

ιζημα;

$$\text{* } \frac{20\text{g S.O.}}{x_j} \text{ σε } \frac{100\text{g διαλυση}}{y_j} = \frac{120\text{g S/len}}{\text{*} 240\text{g S/len}}$$

$$\downarrow$$

$$\frac{20}{x} = \frac{120}{240} = \frac{1}{2}$$

$$x = 20 \cdot 2$$

$$x = 40\text{g S.O.}$$

$$\downarrow$$

$$\frac{100}{y} = \frac{120}{240} = \frac{1}{2}$$

$$y = 100 \cdot 2$$

$$y = 200\text{g S/len}$$

(ή με αφαίρεση
 $240 - 40 = 200$)