

1.5. ΔΙΑΛΥΤΟΤΗΤΑ (S) ουσίας σε ορισμένο διαλύτη

Η μέγιστη ποσότητα της ουσίας που μπορεί να διαλυθεί :

- σε ορισμένη ποσότητα διαλύτη
- σε ορισμένες συνθήκες πίεσης και θερμοκρασίας

Π.χ.

Διαλυτότητα μαγειρικού αλατιού σε νερό, στους 20 °C :

36 g NaCl / 100 g H₂O

ΕΞΑΡΤΑΤΑΙ

ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΑ (Θ)

ΠΙΕΣΗ (P)

ΣΤΕΡΕΗ

ΑΕΡΙΑ

ΑΕΡΙΑ

συνήθως !

Θ ↑ ⇒ S ↑

Θ ↑ ⇒ S ↓

P ↑ ⇒ S ↑

σημαίνει ότι :

Τα 100 g H₂O μπορούν να διαλύσουν έως 36 g NaCl στους 20 °C.

Σε 200 g H₂O, στους 20 °C προσθέτουμε ...

1) Σε 200 g H₂O μπορούν να διαλυθούν έωςg NaCl στους 20 °C.

A) 50 g NaCl

B) 72 g NaCl

Γ) 90 g NaCl

Θα διαλυθεί όλη η ποσότητα του αλατιού ; (ΝΑΙ/ΟΧΙ)

2)

3)

4)

ΑΚΟΡΕΣΤΟ διάλυμα

- Το διάλυμα που περιέχει μικρότερη ποσότητα μιας ουσίας από τη μέγιστη δυνατή, σε ορισμένες συνθήκες (P, Θ)
- Μπορεί να διαλυθεί και άλλη ποσότητα ουσίας, σ' αυτές τις συνθήκες .

Για να μετατραπεί σε κορεσμένο θα πρέπει να προσθέσουμε ακόμη...

7) g NaCl

ΚΟΡΕΣΜΕΝΟ διάλυμα

- Το διάλυμα που περιέχει τη μέγιστη ποσότητα μιας ουσίας σε ορισμένες συνθήκες (P, Θ)
- Δεν μπορεί να διαλυθεί άλλη ποσότητα ουσίας, σ' αυτές τις συνθήκες .

- Διαλύονται :
- 5)g NaCl
- Αδιάλυτα :
- 6) 90 - = g NaCl