➢ Ονοματεπώνυμο:_____

Τάξη:_____ Τμήμα:_____ Ημερομηνία:_____

1.5. ΔΙΑΛΥΤΟΤΗΤΑ (S) ουσίας σε ορισμένο διαλύτη

☛ Η **μέγιστη ποσότητα** της ουσίας που μπορεί να διαλυθεί :

➢ σε **ορισμένη ποσότητα** διαλύτη

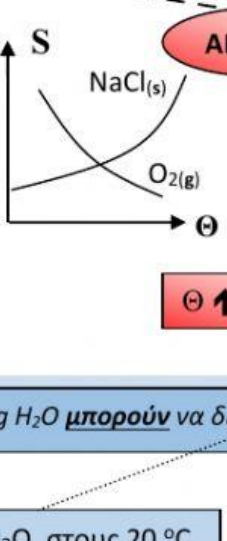
➢ σε **ορισμένες συνθήκες** πίεσης και θερμοκρασίας

ΕΞΑΡΤΑΤΑΙ

ΘΕΡΜΟΚΡΑΣΙΑ (Θ)

ΣΤΕΡΕΗ

ΑΕΡΙΑ



συνήθως !

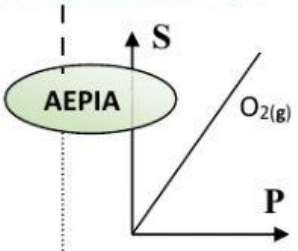
Θ ↑ ⇨ S↑

Θ ↑ ⇨ S ↓

σημαίνει ότι :

ΠΙΕΣΗ (P)

ΑΕΡΙΑ



P ↑ ⇨ S ↑

Π.χ.

➲ Διαλυτότητα μαγειρικού αλατιού σε νερό, στους **20 °C** :

36 g NaCl / 100 g H_2O

☛ *Τα 100 g H_2O **μπορούν** να διαλύσουν **έως** 36 g NaCl στους 20 °C.*

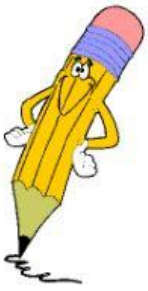
⏭ Σε **200 g** H_2O, στους 20 °C προσθέτουμε ...

1) Σε **200 g H_2O μπορούν** να διαλυθούν **έως** .....g NaCl στους 20 °C.

Α) 50 g NaCl

Β) 72 g NaCl

Γ) 90 g NaCl



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

2) .....

3) .....

4) .....

➢ **Διαλύονται** :

5) .....g NaCl

➢ **Αδιάλυτα** :

6) 90 - ..... = ...

g NaCl

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 .

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 .

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

7) ..... **g** NaCl

Μιχάλης Μαρανκάκης

LIVEWORKSHEETS