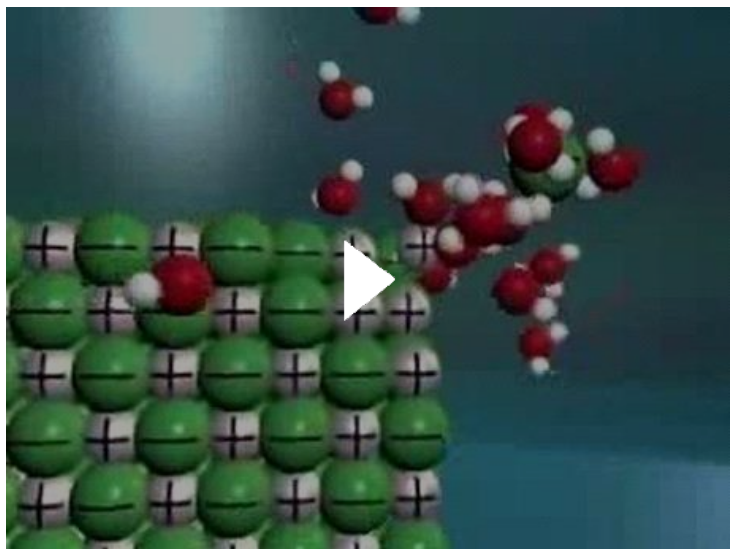


>

Dissolução do cloreto de sódio

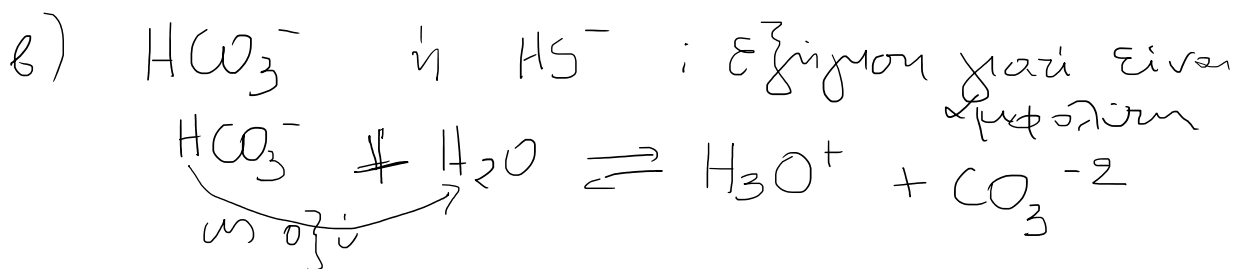
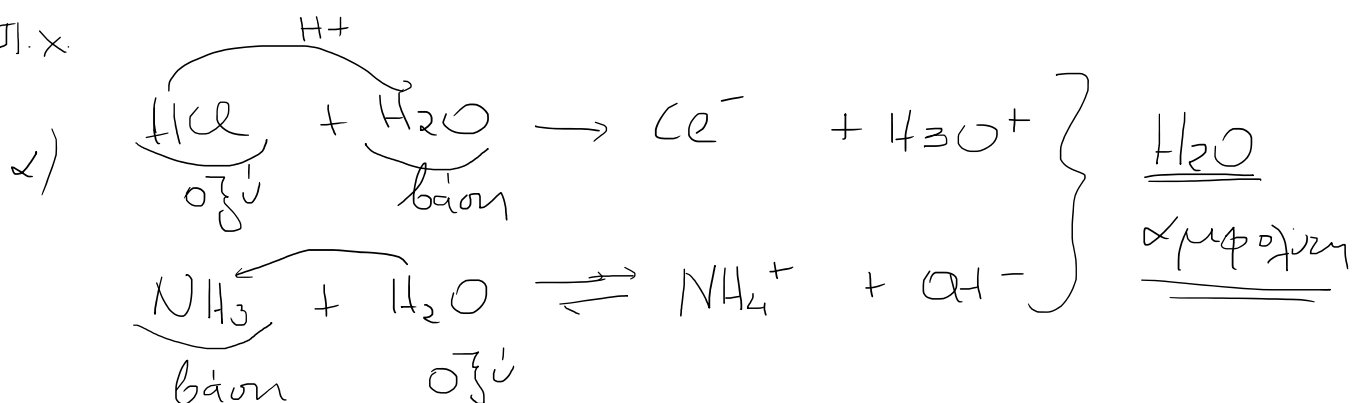


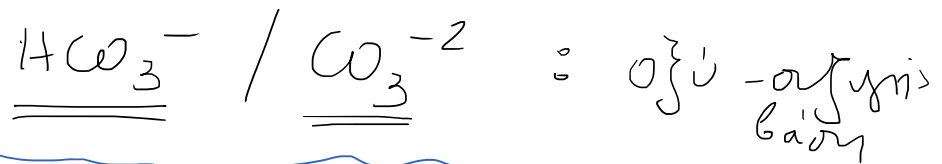
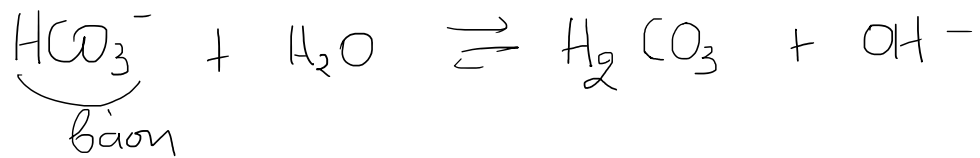
Οξυ → δίνει πρωτόνια (H^+)

Βάση → παίρνει πρωτόνια (H^+)

Αμφότερος (ή αμφιπρωτική)

Π.χ.



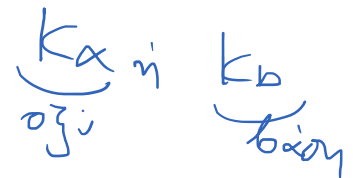


Μέτρα ισχύος καθεμιάς ηλεκτρολ.

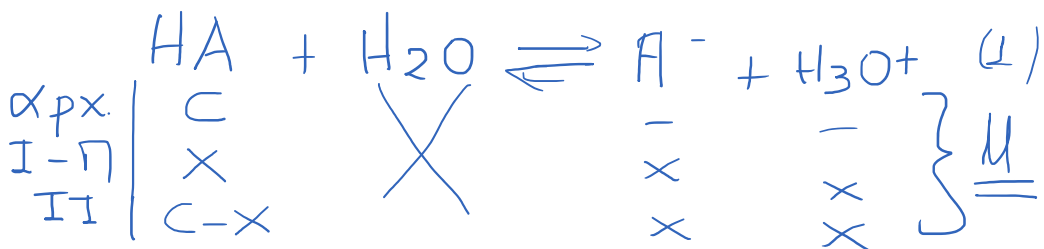
1) Βαθμὸς ιοντισμοῦ

$$\alpha = \frac{\text{mol που ιοντίζονται}}{\text{αρχικὴ mol}}$$

2) Σταθερά ιοντισμοῦ



Έστω καθεμιάς ΗΑ:



Θεωρῶ ὅτι $[\text{H}_2\text{O}] = \text{σταθ} = 55,5 \text{ M}$
αποδείξῃ

Έστω 1 l δῶς = 1 l H_2O $\rho = 1 \text{ g/ml}$

$$1000 \text{ ml} \Rightarrow 1000 \text{ g } \text{H}_2\text{O}$$

$$[\text{H}_2\text{O}] = \frac{n}{V} = \frac{\frac{1000}{18}}{1} = 55,5 \text{ M}$$

Σχέση K_a καὶ α

$$\text{H A)} \rightarrow K_c = \frac{[\text{A}^-] \cdot [\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HA}] \cdot [\text{H}_2\text{O}]} \Rightarrow K_c \cdot [\text{H}_2\text{O}] = \frac{[\text{H}_3\text{O}^+][\text{A}^-]}{[\text{HA}]} \quad (*) \quad \boxed{K_a = K_c \cdot [\text{H}_2\text{O}]}$$

$$(*) \quad K_a = K_c \cdot [H_2O]$$

$$K_a = \frac{[H_3O^+][A^-]}{[HA]} \Rightarrow$$

$$K_a = \frac{x^2}{c-x} \quad (1)$$

$$\alpha = \frac{x}{c} \quad \left(\frac{x \cdot V}{c \cdot x} \right) \quad (2)$$

$$x = \alpha c$$

$$\left. \begin{array}{l} K_a = \frac{\alpha^2 c^2}{c - \alpha c} \Rightarrow \\ K_a = \frac{\alpha^2 c}{1 - \alpha} \Rightarrow \end{array} \right\}$$

Νόμος αραίωσης
Ostwald

$$K_a = \frac{\alpha^2 c}{1 - \alpha}$$

Παράγοντες που επηρεάζουν α , K_a

K_a	α
1) φύση ουσίας	1) φύση ουσίας
2) φύση διαλύτη	2) μ διαλύτη
3) θερμοκρασία	3) θερμοκρασία
	4) c
	5) Ε.Κ.Ι.

Καλύτερο μέτρο σύγκρισης K_a