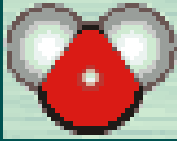


2. Οι βάσεις



Καθαριστικό:
αμμωνία NH_3



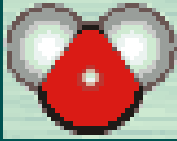
Τουμποφλό:

Υδροξείδιο του νατρίου NaOH



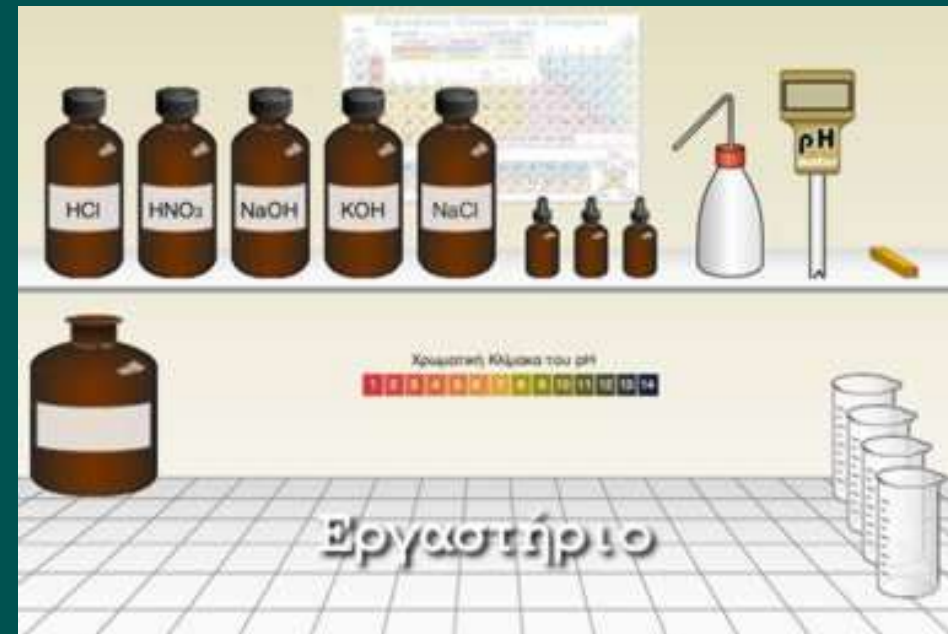
Ασβέστης:

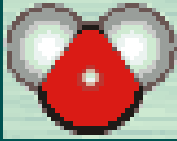
Υδροξείδιο του ασβεστίου Ca(OH)_2



ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΒΑΣΕΩΝ

1. Μεταβάλλουν το χρώμα των δεικτών



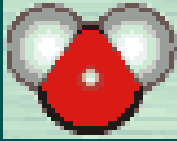


ΙΔΙΟΤΗΤΕΣ ΒΑΣΕΩΝ

2. Σαπυνοειδή αφή

3. Καυστική Γεύση





ΣΥΝΟΨΗ

Οι βάσεις έχουν κοινές ιδιότητες που ονομάζονται

Βασικός ή αλκαλικός χαρακτήρας

Μεταβάλλουν

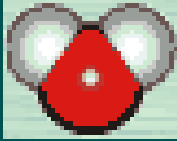
Αφή

Γεύση

το χρώμα των δεικτών

Σαπυνοειδή

Καυστική



Ονοματολογία

- Θεωρία Arrhenius:

Βλασεις είναι οι ενώσεις που όταν διαλυθούν στο νερό δίνουν ανιόντα OH^- .

- Οι βάσεις κατά Arrhenius έχουν το γενικό τύπο:

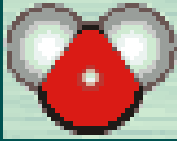


όπου, M : είναι μέταλλο και

x : ο αριθμός οξείδωσης του M



S. Arrhenius
(1859–1927)
Nobel Χημείας 1903

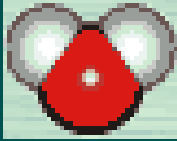


Ονοματολογία

- Οι βάσεις (υδροξείδια των μετάλλων) ονομάζονται με την πρόταση της λέξης **υδροξείδιο** - στο όνομα του μετάλλου.

Έτσι έχουμε:

- ✓ NaOH υδροξείδιο του νατρίου
 - ✓ Ca(OH)_2 υδροξείδιο του ασβεστίου
-
- Η αμμωνία στα υδατικά της διαλύματα συμπεριφέρεται ως βάση, παρ' όλο που δεν περιέχει υδροξείδιο.
 - ✓ $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$



Ονοματολογία

NaOH υδροξείδιο του νατρίου

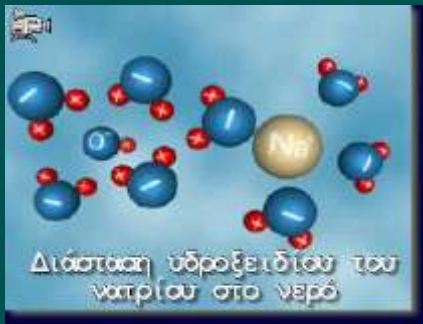
KOH υδροξείδιο του καλίου

Ca(OH)₂ υδροξείδιο του ασβεστίου

Ba(OH)₂ υδροξείδιο του βαρίου

NH₃ αμμωνία

Γιατί τα διαλύματα των βάσεων έχουν κοινές ιδιότητες;



Βάση είναι κάθε χημική ένωση που όταν διαλύεται στο νερό ελευθερώνει ανιόντα υδροξειδίου (OH⁻) στο διάλυμα



1. Τι ονομάζεται βασικός χαρακτήρας; Να αναφέρετε τις κοινές ιδιότητες των διαλυμάτων των βάσεων.
2. Πού οφείλονται οι κοινές ιδιότητες των διαλυμάτων των βάσεων;
3. Ποιες χημικές ενώσεις ονομάζονται βάσεις κατά Arrhenius;

