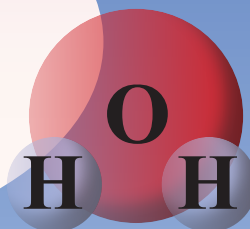


**ВОДАТА – НАЙ-ОБИКНОВЕНОТО  
НЕОБИКНОВЕНО  
ХИМИЧНО СЪЕДИНЕНИЕ**

# ВОДА И РАЗТВОРИ

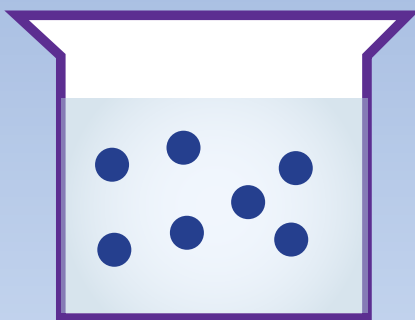


$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = 18,015$$
$$M(\text{H}_2\text{O}) \approx 18 \text{ g/mol}$$

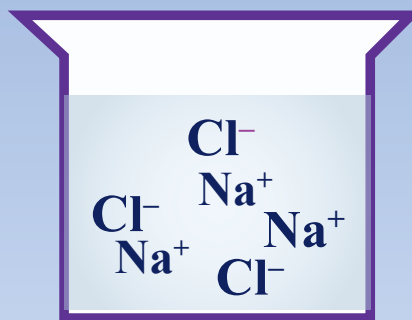


# ВОДА И РАЗТВОРИ

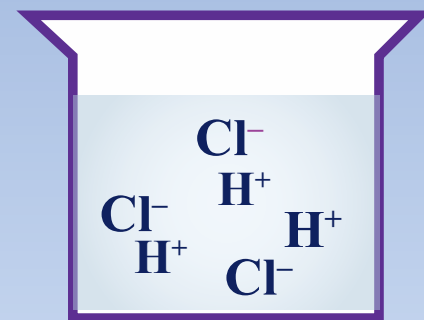
Процесът на спонтанно разпадане на веществата на съставлящите ги йони при разтварянето им се нарича **ДИСОЦИАЦИЯ**.



Разтвор на  
захар във вода  
● -молекула  
захар



Разтвор на  
NaCl във вода



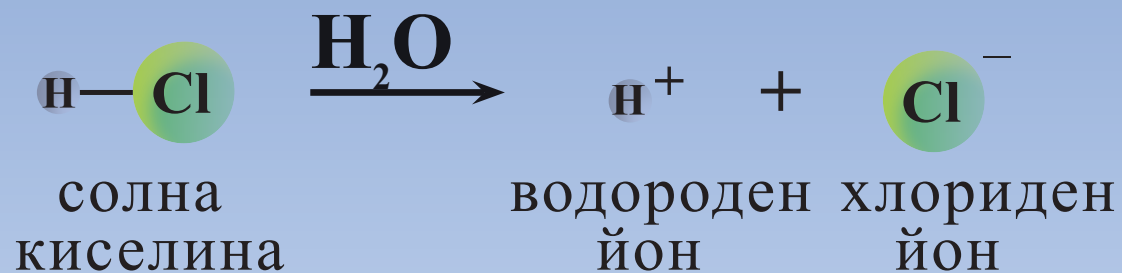
Разтвор на  
HCl във вода

# ВОДА И РАЗТВОРИ



# ВОДНИ РАЗТВОРИ НА КИСЕЛИНИ, ОСНОВИ И СОЛИ

**КИСЕЛИНИТЕ** са химични съединения, които при разтваряне във вода се дисоциират на положителни водородни йони и отрицателни киселинни йони.



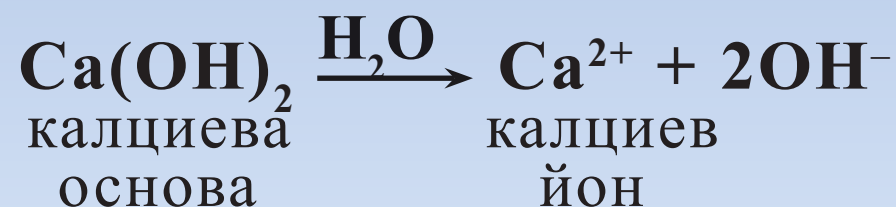


# ВОДНИ РАЗТВОРИ НА КИСЕЛИНИ, ОСНОВИ И СОЛИ

КИСЕЛИНА	КИСЕЛИНЕН ЙОН
HCl (солна)	Cl <sup>-</sup> (хлориден)
HBr (бромоводородна)	Br <sup>-</sup> (бромиден)
H <sub>2</sub> S (сероводородна)	S <sup>2-</sup> (сулфиден)
HNO <sub>3</sub> (азотна)	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup> (нитратен)
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (сярна)	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> (сулфатен)
HClO <sub>4</sub> (перхлорна)	ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup> (перхлоратен)

# ВОДНИ РАЗТВОРИ НА КИСЕЛИНИ, ОСНОВИ И СОЛИ

**ОСНОВИТЕ** са химични съединения, които при разтваряне във вода се дисоциират на положителни метални йони и отрицателни хидроксидни йони.



# ВОДНИ РАЗТВОРИ НА КИСЕЛИНИ, ОСНОВИ И СОЛИ

**СОЛИТЕ** са химични съединения, които при разтваряне във вода се дисоциират на положителни метални йони и отрицателни киселинни йони.

