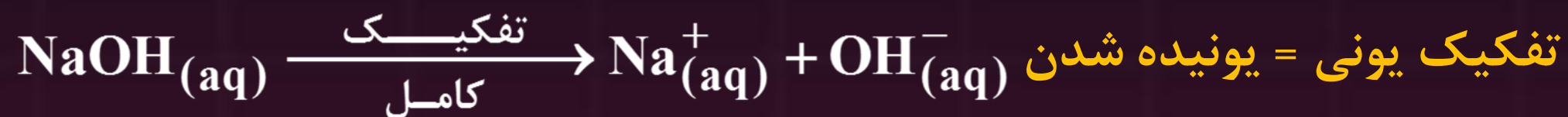


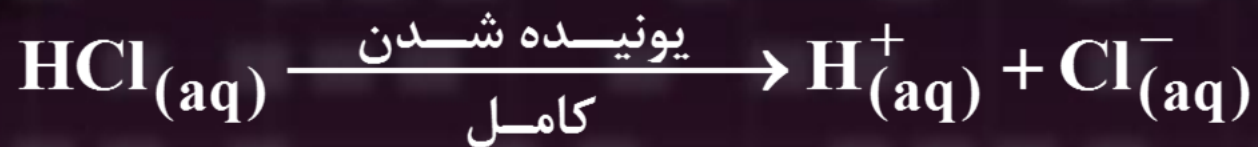
## انواع انحلال:

(۱) **انحلال یونی:** ماده‌ی حل‌شونده پس از انحلال به‌طور کامل به یون‌های مثبت و منفی تفکیک یا یونیده می‌شود.



**یونی (NaOH)**

یونیده شدن فقط برای ترکیبات غیر یونی تعریف می شود (اسیدها)



(H – Cl) غیر یونی

تذکر ۱: کلیه اسیدهای قوی، بازهای قوی و اغلب نمکها انحلال یونی دارند.

اسیدهای قوی:  $\text{HNO}_3$  –  $\text{HClO}_3$  –  $\text{HI}$  –  $\text{HBr}$  –  $\text{HCl}$  –  $\text{HClO}_4$  –  $\text{H}_2\text{SO}_4$

بازهای قوی: هیدروکسیدهای گروه اول و دوم به جز  $\text{Be}$  و  $\text{Mg}$ .