

حلال: بخش عمده‌ی محلول از نظر حجمی یا مولی که حالت محلول به آن بستگی دارد. (مهم‌تر)

محلول

حل شونده

مثال:

(۱) محلول مایع شامل  $100\text{ g}$  آب +  $140\text{ g}$  پتاسیم نیترات ← حلال: آب

(۲) محلول مایع شامل  $10\text{ cc}$  آب +  $90\text{ cc}$  الکل ← حلال: الکل

(۳) محلول مایع شامل  $90\text{ cc}$  آب +  $10\text{ cc}$  الکل ← حلال: آب

۴) محلول مایع شامل ۱۰ cc آب + ۱۰ cc الکل ← (الکل) ← حلال: آب

در این حالت می‌گویند آب چون حلال معروف‌تری است، حلال است.

معمولاً حلال معروف‌تر سبک‌تر نیز هست.

$$D_{\text{الکل}} = 0.8 \frac{\text{g}}{\text{mL}}$$

$$D_{\text{H}_2\text{O}} = 1 \frac{\text{g}}{\text{mL}}$$

$$M_{\text{الکل}} = 46$$

$$M_{\text{H}_2\text{O}} = 18$$

$$\text{مول الکل} = \frac{8}{46} <$$

$$\text{مول آب} = \frac{10}{18}$$