

Çalışma Yaprağı

Aşağıdaki yapılandırılmış gridda (numaralandırılmış kutucuklarda) bileşikler verilmiştir. Kutucuk numaralarını kullanarak soruları cevaplayınız (Aynı kutucuk numarasını birden fazla cevap için kullanabilirsiniz.).

1	$\text{NH}_3(g)$	2	$\text{NaCl}(k)$	3	$\text{SO}_2(g)$	4	$\text{CH}_3\text{OH}(s)$
5	$\text{AgNO}_3(k)$	6	$\text{KCl}(k)$	7	$\text{NH}_4\text{Cl}(k)$	8	$\text{NaOH}(k)$
9	$\text{MgCl}_2(k)$	10	$\text{KOH}(k)$	11	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(s)$	12	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(k)$
13	$\text{ZnSO}_4(k)$	14	$\text{FeCl}_2(k)$	15	$\text{CO}_2(g)$	16	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}(k)$

a) Hangileri suda iyonik çözünür?

.....

b) Hangileri suda moleküler çözünür?

.....

c) 3. kutucukta yer alan gazın $\text{SO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightleftharpoons \text{HSO}_3^-(suda) + \text{H}^+(suda)$ çözünme türü nedir?

.....

ç) Tablodaki maddelerden yararlanarak fiziksel çözünmeye ait bir çözünme denklemi yazınız.

.....

d) CCl_4 sıvısı içerisinde hangi maddeler moleküler çözünür?

.....

Kontrol Noktası



1. Aşağıda bazı maddelerin suda çözünme denklemleri verilmiştir. Çözünme denklemlerini inceleyerek hangilerinin iyonik, hangilerinin moleküler çözünme olduğunu yazınız.

- a) $\text{MgCl}_2(k) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightarrow \text{Mg}^{2+}(suda) + 2\text{Cl}^-(suda)$
- b) $\text{CH}_3\text{OCH}_3(s) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightarrow \text{CH}_3\text{OCH}_3(suda)$
- c) $\text{HCl}(g) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+(suda) + \text{Cl}^-(suda)$
- ç) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(k) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightarrow \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(suda)$

2. Aşağıda bazı maddelerin suda çözünme denklemleri verilmiştir. Çözünme denklemlerini inceleyerek hangilerinin kimyasal, hangilerinin fiziksel çözünme olduğunu karşılarındaki boşluklara yazınız.

- a) $\text{SO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightleftharpoons \text{HSO}_3^-(suda) + \text{H}^+(suda)$
- b) $\text{N}_2\text{O}_5(g) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightleftharpoons 2\text{NO}_3^-(suda) + 2\text{H}^+(suda)$
- c) $\text{Al}(\text{OH})_3(k) + \text{H}_2\text{O}(s) \rightarrow \text{Al}^{3+}(suda) + 3\text{OH}^-(suda)$
- ç) $\text{I}_2(k) + \text{C}_6\text{H}_6(s) \rightarrow \text{I}_2(\text{benzende})$