

Aşağıdaki kavram haritasını inceleyiniz.



1. Buna göre yandaki tabloda yer alan kutucukları uygun alanlara sürükleyerek aşağıdaki haritayı tamamlayınız.

NaCl	Na ₂ SO ₄	İki iyonu da hidroliz olur.
KSO ₄	NH ₄ Cl	Katyonu hidroliz olur.
H ₂ O	NaCN	Anyonu hidroliz olur.
	KCN	Hidroliz olmaz.

HCl	NH ₃	ile etkileşirse	tuzu	oluşur.	Tuz suda çözünürse	
HCN	KOH	ile etkileşirse	tuzu	oluşur.	Tuz suda çözünürse	
H ₂ SO ₄	NaOH	ile etkileşirse	tuzu	oluşur.	Tuz suda çözünürse	

2. KCN tuzunun suda iyonlaşma denklemi aşağıdakilerden hangisinde doğru gösterilmiştir?

- A. $\text{KCN(k)} \rightarrow \text{K}^+(\text{suda}) + \text{C}^+(\text{suda}) + \text{N}^2(\text{suda})$
- B. $\text{KCN(s)} \rightarrow \text{K}^+(\text{suda}) + \text{CN}^-(\text{suda})$
- C. $\text{KCN(s)} \rightarrow \text{K}^+(\text{suda}) + \text{CN}^-(\text{suda})$

3. KCN tuzu hidroliz olur mu?

- A. Evet
- B. Hayır

4. KCN tuzu hidroliz oluyorsa hangi iyonu hidroliz olur?

- A. Hidroliz olmaz
- B. K^+ iyonu
- C. CN^- iyonu

5. KCN tuzu hidroliz oluyorsa hidroliz tepkimesini aşağıdakilerden hangisidir?

- A. Hidroliz olmaz
- B. $\text{HCN} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{CN}^-$
- C. $\text{CN}^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} + \text{OH}^-$
- D. $\text{K}^+ + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \text{H}^+$
- E. $\text{KOH} \rightarrow \text{K}^+ + \text{OH}^-$

6. KCN tuzunun sulu çözeltisi...

- A. Asidiktir
- B. Baziktir
- C. Nötrdür