

1. **1.** Mavi turnusol kâğıdının rengini kırmızıya çevirirler.
2. **2.** Tatlan ekşidir ve suda çözünürler.
3. **3.** Suda çözüldüklerinde H^+ iyonu verirler.
4. **4.** Metallere etki ederek hidrojen gazı (H_2) açığa çıkarırlar.
5. **5.** Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
6. **6.** Temas ettikleri yerleri aşındırır, dokuları tahriş ederler.
7. **7.** Bazlarla tepkimeye girerek tuz bileşikleri oluştururlar.

Bazların genel özellikleri

1. Suda çözüldüklerinde hidroksit iyonu (OH^-) oluştururlar.
2. Kırmızı turnusol kâğıdının rengini maviye çevirirler.
3. Tatlan acıdır.
4. Ele kayganlık hissi verirler.
5. Asitlerle tepkimeye girerek tuz bileşikleri oluştururlar.
6. Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.