

2024-2025 Eğitim-Öğretim Yılı 2. Dönem 1. Sınav KİMYA Dersi  
Kazanımları

9. Sınıf Kimya Dersi Kazanımları	
<b>KOVALENT BAĞ</b>	<b>KİM.9.2.3.</b> Kovalent bağ oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme
<b>LEWIS NOKTA YAPISI</b>	<b>KİM.9.2.4.</b> Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme
<b>MOLEKÜL POLARLIĞI ve APOLARLIĞI</b>	<b>KİM.9.2.5.</b> Molekülleri polar ya da apolar olarak sınıflandırabilme
<b>BİLEŞİKLERİN ADLANDIRILMASI</b>	<b>KİM.9.2.6.</b> Bileşikleri adlandırma kurallarına ilişkin tümdengelimsel akıl yürütebilme
<b>MOLEKÜLLER ARASI ETKİLEŞİMLER</b>	<b>KİM.9.2.7.</b> Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme

10. Sınıf Kimya Dersi Kazanımları	
<b>KARIŞIMLAR</b>	<b>10.2.1.2.</b> Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.
	<b>10.2.1.3.</b> Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.
	<b>10.2.1.4.</b> Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.
	<b>10.2.2.1.</b> Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.

## 11. Sınıf Kimya Dersi Kazanımları

<b>SIVI ÇÖZELTİLER</b>	<b>11.3.2.2.</b> Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.
	<b>11.3.3.1.</b> Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.
	<b>11.3.4.1.</b> Çözeltileri çözünlük kavramı temelinde sınıflandırır.
<b>KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ</b>	<b>11.3.5.1.</b> Çözünlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.
	<b>11.4.1.1.</b> Tepkimelerde meydana gelen enerji derişimlerini açıklar.
	<b>11.4.2.1.</b> Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.
	<b>11.4.3.1.</b> Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.
	<b>11.4.4.1.</b> Hess Yasasını açıklar.