

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

| Ünite | Kazanımlar | 1. Sınav | |
|----------------------------|--|---|--------------------------------------|
| | | İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav | Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır. | 2 | 2 |
| | 12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 | 2 |
| | 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar. | 5 | 2 |
| | 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. | 9 | 2 |
| | 12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar. | 2 | 2 |
| | 12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. Güneş pilleri, yakıt pilleri ve lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.* | 1 | |
| | 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | | |
| | 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilış sürecini açıklar. | | |
| | 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar. | | |
| | 12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar. | | |
| | 12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder. | | |
| | 12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve moleköl formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar. | | |
| | 12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir. | | |
| TOPLAM MADDE SAYISI | | 20 | 10 |

•İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.

•Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurulmalıdır.

*12.1.4.2. kazanımında yer alan "Güneş pilleri ve yakıt pilleri" ifadesi sadece Fen Lisesi öğretim programında yer almaktadır.