

12. sınıf 2. Senaryo

12.1.3.1.	Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1
12.1.5.1.	Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.	2
12.1.5.2.	Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilmiş sürecini açıklar.	2
12.1.6.1	Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.	1
12.2.1.1.	Anorganik ve organik bileşikler ayırt eder.	1
12.2.2.1.	Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.	1
12.2.3.1	Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.	1
12.2.4.1.	Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1

11. sınıf 7. senaryo

11.1.2.1.	Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar	1
11.1.3.1.	Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1
11.1.5.1.	Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
11.2.1.2.	Gaz yasalarını açıklar	1
11.2.2.1.	Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
11.2.3.1.	Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar	1
11.2.4.1.	Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.	1
11.3.1.1.	Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak çözünme olayını açıklar.	1
11.3.2.1.	Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1

10. sınıf 4. senaryo

10.1.1.1.	Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	2
10.1.2.1.	Mol kavramını açıklar.	1
10.1.3.1.	Kimyasal tepkimeleri açıklar.	2
10.1.4.1.	Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.	2

9. sınıf 3. senaryo

9.1.3.	Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilirliğine ilişkin çıkarım yapabilmek	1
9.1.4.	Atom orbitallerinin bağlı enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilmek	1
9.1.5.	Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilmek	2
9.1.6.	Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilmek	2
9.1.7.	İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilmek	2
9.1.8.	Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümleyebilmek	2
9.2.1.	Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilmek	1