**9.SINIF KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

 **1.SINAV**

**ÜNİTE**  **Kazanımlar**  **7.senaryo**

Kimya bilimi 9.1.1.1 Kimyanın bilim olma sürecini açıklar 1

Kimya bilimi 9.1.2.1 Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar 1

Kimya bilimi 9.1.3.1 Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin 2

 adlarını sembolleriyle eşleştirir

Kimya bilimi 9.1.3.2 Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir 1

Kimya bilimi 9.1.4.1 Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve

 güvenliği kurallarını açıklar 1

Kimya bilimi 9.1.4.2 Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki 1

 etkilerini açıklar

Kimya bilimi 9.1.4.3 Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanır 1

Atom ve Per. Sistem 9.2.1.1 Dalton,Thomson,Rutherford ve Bohr modellerini açıklar 1

Atom ve Per.Sistem 9.2.2.1 Elektron,proton ve nötronun yüklerini,kütlelerini ve atomda 1

 bulundukları yerleri karşılaştırır

 **TOPLAM SORU 10**

**10.SINIF KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

 **1.SINAV**

**ÜNİTE Kazanımlar 7.senaryo**

 Kimyanın Temel Kanunları ve 10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar 6

Kimyasal Hesaplamalar 10.1.2.1 Mol kavramını açıklar 4

 **TOPLAM SORU 10**

**11.SINIF KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

 **1.SINAV**

**ÜNİTE Kazanımlar 6.senaryo**

Modern Atom Teorisi 11.1.1.1 Atomu kuantum modeliyle açıklar 2

Modern Atom Teorisi 11.1.2.1 Nötr atomların elektron dizilimleriyle 3

 Periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar

Modern Atom Teorisi 11.1.3.1 Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini 2

 sebepleriyle açıklar

Modern Atom Teorisi 11.1.4.1 Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile 2

 özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar

Modern Atom Teorisi 11.1.5.1 Yükseltgenme Basamakları ile elektron dizilimleri 1

 arasındaki ilişkiyi açıklar

 **TOPLAM SORU 10**

**12.SINIF KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

 **1.SINAV**

 **ÜNİTE Kazanımlar 3.Senaryo**

Kimya ve Elektrik 12.1.1.1 Redoks tepkimelerini tanır 2

Kimya ve elektrik 12.1.1.2 Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi 2

 arasındaki ilişkiyi açıklar

Kimya ve Elektrik 12.1.2.1 Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar 2

Kimya ve Elektrik 12.1.3.1 Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart

 elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar 2

Kimya ve Elektrik 12.1.4.1 Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını 2

 ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar

 **TOPLAM SORU 10**