



## 2. SINAV

# KİMYA 10

### Örnek Senaryo 2

Soru Sayısı	Ölçülen Bilişsel Düzey
5 soru	Basit bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular Senaryo 2'deki tüm sorular





Adı ve Soyadı:

Sınıfı:

Numarası:

## SENARYO 2

**Kazanım: 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.**

**a. Kütlelerin korunumu, sabit oranlar ve katlı oranlar kanunları ile ilgili hesaplamalar yapılır.**

1.  $X + Y \rightarrow Z + T$  tepkimesine göre kaç gram Z oluşacağını bulunuz.  
7 gram      7 gram                      3 gram

**Kazanım: 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.**

**ç. Mol hesaplamaları yapılır.**

2. 0,2 mol  $CH_4$  bileşğinde kaç mol atom olduğunu işlem basamaklarını göstererek bulunuz.

**Kazanım: 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.**

**a. Kimyasal tepkime denklemlerinin denkleştirilmesi sağlanır. Redoks tepkimelerine girilmez.**

3.  $C_2H_4(g) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g) + H_2O(g)$  tepkimesinin en küçük tam sayılarla denkleştirilmiş hâlini yazınız.



## 2. SINAV

# KİMYA 10

### SENARYO 2

**Kazanım: 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.**

4.  $\text{CaCO}_3(\text{k}) \rightarrow \text{CaO}(\text{k}) + \text{CO}_2(\text{g})$  tepkimesine göre NK'da 11,2 litre  $\text{CO}_2$  gazının oluşması için en az kaç mol  $\text{CaCO}_3$  katısının harcanması gerektiğini işlem basamaklarını göstererek bulunuz.

**Kazanım: 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.**

5.  $4\text{Fe}(\text{k}) + 3\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{k})$  denklemine göre 22,4 gram Fe katısının tamamen harcanması sonucunda kaç mol  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  katısının oluşacağını işlem basamaklarını göstererek bulunuz.

(Fe:56 g/mol)