

## 9. Sınıf Kimya Kimyasal Türler Arası Etkileşim Testi Çöz 17

**1. Tepkime denklemleri ile ilgili,**

- I. Reaksiyona giren maddeler arasına (—) konulur.
- II. Reaksiyonun yönünü göstermek için (→) kullanılır.
- III. Ürünler ok işaretinin soluna yazılır.

**hangileri doğrudur?**

- A) Yalnız I                      B) Yalnız II                      C) Yalnız III  
D) I ve II                      E) II ve III

Cevap : B

- 2. I. Bir kimyasal reaksiyon, tepkime denklemi ile ifade edilir.**  
**II. Tepkime denklemleri yazı veya semboller ile yazılabilir.**  
**III. Kimyasal reaksiyona giren maddeler ve oluşan ürünler kimyasal semboller ve formüllerle gösterilir.**

**Tepkime denklemleri yazılırken dikkat edilmesi gerekenlerle ilgili yukarıdakilerden hangileri doğrudur?**

- A) Yalnız I                      B) I ve II                      C) I ve III  
D) II ve III                      E) I, II ve III

Cevap : B

**3. Kimyasal deęişimlerle ilgili,**

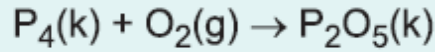
- I. Atom, başka bir atoma dönüşür.
- II. Toplam atom sayısı korunur.
- III. Kütle korunur.

**hangileri doğrudur?**

- A) Yalnız I                      B) Yalnız II                      C) Yalnız III  
D) II ve III                      E) I, II ve III

Cevap : B

**4.**

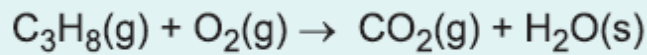


**tepkimesi en küçük tam sayılar ile denkleştirilirse, başkatsayılar toplamı kaç olur?**

- A) 6                      B) 7                      C) 8                      D) 9                      E) 10

Cevap : C

**5.**



**tepkimesi en küçük tamsayılar ile denkleştirilir ise, oksijenin başkatsayısı aşağıdakilerden hangisi olur?**

- A) 5                      B) 6                      C) 7                      D) 8                      E) 9

Cevap : A

6. Alüminyum metali oksijen gazı ile tepkimeye girdiğinde alüminyum oksit katısı oluşur.  
Bu tepkimenin en küçük tam sayılı başkatsayılar ile yazılışı aşağıdakilerden hangisidir?

- A)  $2\text{Al}(k) + \frac{3}{2}\text{O}_2(g) \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3(k)$   
B)  $2\text{Al}(s) + \frac{3}{2}\text{O}_2(g) \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3(k)$   
C)  $2\text{Al}(k) + 3\text{O}_2(g) \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3(k)$   
D)  $4\text{Al}(k) + 3\text{O}_2(g) \rightarrow 2\text{Al}_2\text{O}_3(k)$   
E)  $4\text{Al}(k) + 3\text{O}_2(g) \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3(k)$

Cevap : A