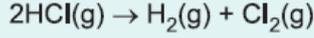


0,4 mol  $\text{N}_2\text{O}$  gazı %60 verimle yukarıdaki tepkimedeki gibi ayrıştırılıyor.

**Buna göre, tepkimede açığa çıkan  $\text{N}_2$  gazının miktarı kaç mol dür?**

- A) 0,06    B) 0,12    C) 0,24    D) 0,36    E) 0,40

2. 0,4 mol HCl gazıyla başlatılan,



tepkimesinde 0,04 gram  $\text{H}_2$  gazı elde edildiğine göre, tepkimenin verimi yüzde kaçtır?

(H = 1)

- A) 10    B) 15    C) 20    D) 25    E) 40



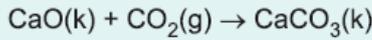
Başlangıç:	1,6 mol	4,8 mol	–	–
Değişim :				
Sonuç :			0,8 mol	

1,6 mol  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  ve 4,8 mol CO ile başlatılan tepkimede elde edilen Fe miktarı tablodaki gibi verilmiştir.

**Buna göre, tepkimenin yüzde verimi kaçtır?**

- A) 4    B) 16    C) 20    D) 25    E) 80

4. 5,6 şar gram  $\text{CaO}(\text{k})$  ve  $\text{CO}_2(\text{g})$  alınarak başlatılan,



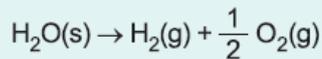
tepkimesinde 5 gram  $\text{CaCO}_3$  elde ediliyor.

**Buna göre, tepkime yüzde kaç verimle gerçekleşmiştir?**

(Ca = 40, O = 16, C = 12)

- A) 10    B) 12    C) 15    D) 25    E) 50

5. 90 gram saf su %40 verimle,



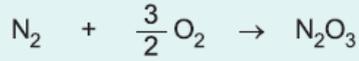
denklemine göre ayrıştırılıyor.

**Buna göre, elde edilen  $\text{O}_2$  gazı normal koşullarda kaç L hacim kaplar?**

(H = 1, O = 16)

- A) 11,2    B) 22,4    C) 33,6    D) 44,8    E) 56

6.

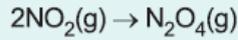


Başlangıç:	0,16 mol	0,24 mol	—
Değişim :			
Sonuç :		0,12 mol	

**Tabloda verilen değerlere göre, tepkime yüzde kaç verimle gerçekleşmiştir?**

- A) 25    B) 40    C) 50    D) 60    E) 80

7.



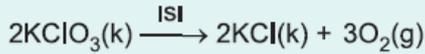
Bir mol  $\text{NO}_2$  gazı, yukarıdaki tepkime denklemine göre ayrıştırıldığında, kaptaki toplam gaz molekülü sayısı  $\frac{3}{4}N$  tane olmaktadır.

**Buna göre, tepkimenin verimi yüzde kaçtır?**

(N = Avogadro sayısı)

- A) 15    B) 20    C) 25    D) 40    E) 50

8.



Başlangıç:	61,25 gram	—	—
------------	------------	---	---

Ağız açık bir kapta gerçekleştirilen yukarıdaki tepkime sonlandırıldığında, kaptaki toplam katı miktarı 49,25 gram olarak ölçülüyor.

**Buna göre, tepkime yüzde kaç verimle gerçekleştirilmiştir?**

(KCl = 74,5 g/mol,  $\text{KClO}_3$  = 122,5 g/mol)

- A) 15    B) 20    C) 25    D) 50    E) 75

9.



**Saf  $\text{CaCO}_3$  katısının 100 gramı %60 verimle ayrıştırılırsa, tepkime sonunda kapta kaç g katı bulunur?**

(Ca = 40, C = 12, O = 16)

- A) 33,6    B) 40    C) 56    D) 73,6    E) 93,6

10.



10.



80 gram CuO katısını indirgeyerek saf Cu metali elde edilmek isteniyor.

**Tepkime yukarıdaki denkleme göre gerçekleştirildiğinde, ortamda 76,8 gram katı tespit edildiğine göre, tepkime yüzde kaç verimle gerçekleştirilmiştir?**

(Cu = 64, O = 16)

- A) 20      B) 30      C) 40      D) 50      E) 60

11.

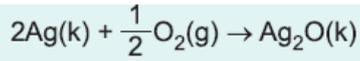
27 gram saf suyun ayrıştırılması sonucu, N.K da 5,6 L oksijen gazı elde ediliyor.

**Buna göre, tepkimenin verimi yüzde kaçtır?**

(H = 1, O = 16)

- A) 25      B) 33,3      C) 40      D) 50      E) 75

12.



216 gram saf gümüş (Ag) katısı karardığında tartıda 224 gram geldiği ölçülüyor.

**Buna göre, tepkimenin verimi yüzde kaçtır?**

(Ag = 108 g/mol, Ag<sub>2</sub>O = 232 g/mol)

- A) 10      B) 20      C) 30      D) 40      E) 50

[www.supersoru.com](http://www.supersoru.com)

Cevaplar :

1)C, 2)A, 3)D, 4)E, 5)B, 6)C, 7)E, 8)D, 9)D, 10)A, 11)B, 12)E,