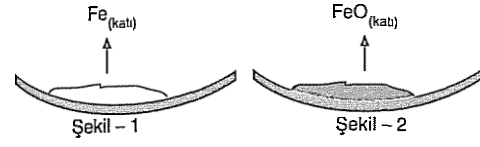


1.



Sekil — 1 de ajzı açık kaptaki Fe katısı oksitlenerek FeO katısını oluşturuyor.

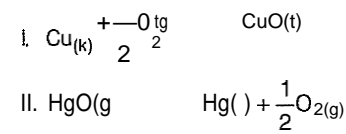
Bu olayla ilgili,

- Fe element, FeO bileşiktir.
- FeO katısının kütlesi, Fe katısının kütlesinden fazladır.
- FeO katısındaki Fe, miktatsızla oksijenden ayrıştırılabilir.

yargılarından **hangileri doğrudur?**

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

2.



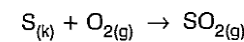
olaylarıyla ilgili,

- HgO bileşiği Hg ile O<sub>H</sub> nin özelliklerini gösterir.
- İki olayda da kimyasal değişme olur.
- Cu element CuO bileşiktir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. Kapalı bir kaptaki,



tepkimesi gerçekleştiriliyor.

Bu olay için,

- Tepkimedeki maddelerin hepsinin fiziksel hâlleri aynıdır.
- Atom sayısı korunmuştur.
- Molekül sayısı korunmuştur.

yargılarından **hangileri doğrudur?**

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

4.

- CaCO ısıtıldığında CaO ve CO<sub>2</sub> gazına ayrılıyor.
- CO<sub>2</sub> gazı kireç suyu (Ca(OH)<sub>2</sub>) çözeltisine gönderildiğinde katı bir madde oluşuyor.
- Kireç suyunda oluşan katı, süzgeç kâğıdından geçirilerek ayrılıyor.

Yukarıdaki işlemlerden hangilerinde kimyasal değişme gerçekleşir?

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

5. Asitlerle bazların tepkimesi sonucunda tuz ve su açığa çıkar.

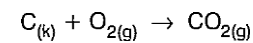
H<sub>n</sub> asidi ve Y(OH) bazının tepkimesiyle ilgili,

- Oluşan tuzun formülü Y<sub>n</sub>X<sub>n</sub>'dir.
- Denklem en küçük tam sayılarla denkleştirilirse HOO nun kat sayısı n.m olur.
- Tepkimeye nötrleşme tepkimesi adı verilir.

yargılarından **hangileri doğru olur?** (m x n)

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

s. Karbonun yanması olayının denklemi,



şeklinde dir.

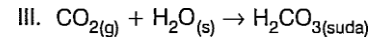
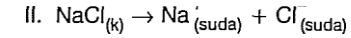
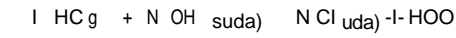
Bu olayla ilgili,

- Kimyasal tepkimedir.
- Oluşan CO<sub>2</sub> in kütlesi, takılan C kütlesinden fazladır.
- CO<sub>2</sub> bileşiktir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

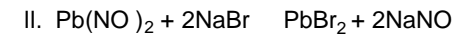
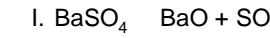
7.



Yukarıdaki olayların **hangilerinde** kimyasal olay meydana gelmiştir?

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

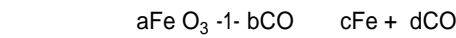
8.



Yukarıdaki tepkimelerden **hangileri** yükseltgenme — indirgenme tepkimesidir?

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

9.



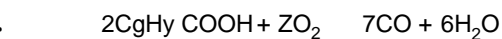
denklemini için,

- 2.a = c dir.
- b + 3.a = 2.d dir.
- b = d

**eşitliklerinden hangileri doğrudur?**

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

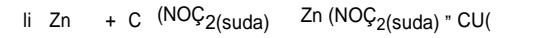
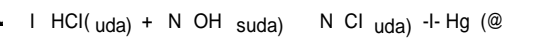
10.



En küçük **tam sayılarla denkleştirilmiş denklemde X, Y ve Z yerine** aşağıdaki rakamlardan hangileri gelmelidir?

	X	Y	Z
A)	3	5	9
B)	4	6	11
C)	4	6	9
D)	3	7	9
E)	3	5	11

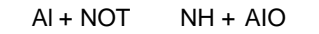
11.



Yukarıdaki tepkimelerden **hangileri nötrleşme tepkimesidir?**

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

12.



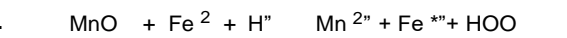
tepkimeyle ilgili,

- NOT yükseltgendir.
- Al elektron vererek yükseltgenmiştir.
- Elektron alış — veriş Al ile N arasında gerçekleşir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

13.



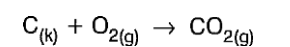
tepkimesiyle ilgili,

- MnO<sub>4</sub> yükseltgendir.
- Fe<sup>2+</sup> indirgendir.
- MnO<sub>4</sub>teki Mn nin yükseltgenme basamağı 7-İ dir.

yargılarından **hangileri** doğrudur?

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

14.



tepkimesi sabit sıcaklıkta, kapalı bir kaptaki **gerçekleşirken,**

- Toplam tanecik sayısı azalır.
- Atom sayısı azalır.
- Toplam kütle azalır.

yargılarından **hangileri** doğrudur?

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