

Bu testte toplam 7 soru vardır.

1. Elementler hakkında verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Tek tür atomdan oluşurlar.
- B) Fiziksel ve kimyasal yöntemlerle ayrışamazlar.
- C) Elementlerin büyük bir kısmı doğada elementel olarak bulunur.
- D) Saf ve homojendir.
- E) Erime noktası, kaynama noktası, yoğunluğu şartlar değişmediği sürece sabittir.

3. Maddede meydana gelen değişimler konusunda aşağıda verilen ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Metal yüzeyin paslanmaması için yağlı boya ile boyanması sırasında metalde kimyasal değişiklik olur.
- B) Hava yastığının patlaması sırasında maddenin fiziksel özelliklerinde değişiklik olmaz.
- C) Şeker pancarından şeker elde edilmesi sırasında şekerin kimyasal yapısı değişir.
- D) Sütten tereyağı elde edilmesi sırasında yağın kimyasal yapısı değişmez.
- E) Hızlı yapıştırıcının kuruması fiziksel değişimdir.



P A R A K S İ L E N K İ M Y A



2. 2. periyot elementlerinden X, Y ve Z hakkında:

- X elementi nin ilk 4 iyonlaşma enerjisi değerleri sırası ile: 801, 2.427, 3.660 ve 25.025 dir.
- Y elementi bulunduğu periyodun atom çapı en büyük elementidir.
- Z elementi periyodik sistemdeki en aktif ametaldir.

Bilgileri veriliyor.

Buna göre bu üç atom hakkında verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) X elementi 3A grubunda bulunan bir toprak metalidir.
- B) Y periyodik sistemin en aktif metalidir.
- C) Z bulunduğu periyotta iyonlaşma enerjisi en büyük elementtir.
- D) X bileşiklerinde hem + hem - değerlik alabilir.
- E) Y bulunduğu grubun ilk üyesidir.

4. Aşağıda verilen madde çiftlerinden hangisinin buhar basınçları aynıdır?

- A) İstanbul'da kaynayan su ile Ankara'da kaynayan su.
- B) İzmir'de 25°C de su ile Ağrı'da 25°C de su.
- C) Aynı ortamda ve aynı sıcaklıkta su ile tuzlu su.
- D) İstanbul'da açık tencerede kaynayan su ile düdüklü tencerede kaynayan su.
- E) İzmir'de 25°C de alkol ile Ağrı'da 25°C de su.



5. X ve Y elementlerinin atom kütleleri arasında $Y > X$ ilişkisi olduğu biliniyor.

Buna göre 3 gram X ve 5 gram Y ile tam verimli bir tepkimede elde edilebilecek XY_2 miktarı aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) 3,0
B) 5,0
C) 6,2
D) 7,5
E) 8,0

6. Aşağıda verilen maddelerden hangisi 1 molden daha fazla molekül taşır?

(He = 4 g/mol)

- A) NKA 22,4 L H_2O bileşiği
B) 2 mol atom içeren NH_3 gazı
C) 5 tane CO_2 molekülü
D) $6,02 \cdot 10^{23}$ tane O_2 gazı.
E) 12 gram He atomu



P A R A K S İ L E N K İ M Y A



7. Aşağıda verilen tepkimelerden hangisi hem nötrleşme hem sentez tepkimesine örnek olarak gösterilebilir?

- A) $C(k) + O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$
B) $CO_2(g) + NaOH(suda) \rightarrow Na_2CO_3(suda) + H_2O(s)$
C) $NaOH(suda) + HCl(suda) \rightarrow NaCl(suda) + H_2O(s)$
D) $CaO(k) + CO_2(g) \rightarrow CaCO_3(k)$
E) $NH_3(suda) + HCl(suda) \rightarrow NH_4Cl(suda)$