

1. Çalışmaları anlatılan bilim insanı John Newlands'dır.

Cevap: B

2. Seaborg'un yaptığı çalışmalardan bahsedilmemiştir.

Cevap: D

3. Kalorifer peteği metallere, ısıya dayanıklı cam yarımetallere, kurşun kalem ucu ametallere yapılır.

Cevap: A

4. Metinde ısı iletkenliği özelliğinden bahsedilmemiştir.

Cevap: C

5. X, Helyum gazıdır. 8A grubunda bulunur. Ametaldir. Y, Hidrojen gazıdır. 1A grubunda bulunur. Ametaldir. Z, 2A grubu 2. periyotta bulunan Berilyum metalidir. Tel ve levha haline getirilebilir.

Cevap: C

6. Verilen kesitte aynı grupta tüm element sınıfları bulunmaz.

Cevap: B

7. Verilen kesitte iki yarımetal yan yana gelemez.

Cevap: A

8. Atom numarası periyodik cetvelde sağa ve aşağı gidildikçe artar.

Cevap: C

Mutlak Değer Yayınları

1. Lambanın yapısında metal (bakır), ametal (fosfor), yarı metal (silikon) kullanılmış ancak soygaz kullanılmamıştır.

Cevap: A

2. H ve Na elementleri, aynı grupta olmasına rağmen benzer kimyasal özellikleri göstermez.

Cevap: C

3. Metinde periyodik cetvelde elementlerin özelliklerinin tekrar ettiği ile ilgili bir bilgi verilmemiştir.

Cevap: B

4. 1A grubunda ametal ve metaller bulunur. 3A grubunda yarımetal ve metaller bulunur. 4A gruplarında ametal ve yarımetal bulunur.

Cevap: D

5. T elementi 2. periyot 1A grubunda bulunan metaldir. Z elementi ve 2. periyot 8A grubunda bulunan ametaldir. Benzer kimyasal özellikler göstermezler.

Cevap: D

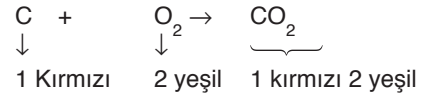
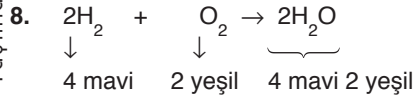
6. 3A grubunda bulunan elementler kararlı yapıda değildir.

Cevap: D

7. Kimyasal tepkime sonucunda yeni atomlar oluşmaz.

Cevap: D

Mutlak Değer Yayınları



Toplam	
Mavi	8
Kırmızı	2
Yeşil	2

Cevap: B