

Periyodik Sistem Çalışma Kağıdı

8.Sınıf Periyodik Sistem Çalışma Kağıdı PDF indir

8.4.1 Periyodik Sistem Çalışma Kağıdı.pdf

Doğru-yanlış, boşluk doldurma, eşleştirme, klasik sorular bulunmaktadır.

Cevap Anahtarı PDF dosyanın 3. ve 4. sayfasındadır.

Adı Soyadı: _____ Sınıfı : _____ No: _____

8.Sınıf Periyodik Sistem Çalışma Kağıdı

A- Aşağıda verilen cümleleri doğru ise D, yanlışsa Y ile işaretleyiniz?

- () Günümüze kadar farklı periyodik sistemler yapılmıştır.
- () Kullandığımız periyodik sistem artan atom numaralarına göre yapılmıştır.
- () Periyodik sistem tamamlanarak son halini almıştır.
- () Periyodik sistemde 7 periyot, 18 grup vardır.
- () Periyodik sistemde elementler benzer özelliklerine göre gruplandırılmıştır.
- () Asal gazlar ametaller içerisinde özel bir gruptur.
- () Elementlerin özellikleri periyodik sistemde gösterilir.
- () Bir elementin atom numarasını biliyorsak periyodik sistemde yerini bulabiliriz.
- () Dimitri Mendeleev periyodik sistemi elementlerin atom ağırlıklarına göre yapmıştır.
- () Periyodik sistemde en fazla ametaller vardır.
- () Elementler atom numaralarına göre sıralandıklarında bazı özelliklerin periyotlar halinde tekrar ettiği görülür.
- () Bir elementin katman sayısı grubu, son katmandaki elektron sayısı periyodu verir.
- () Periyodik sistemin babası Gregor Mendel'dir.
- () Metaller molekül yapıda, ametaller atomik yapıdadır.
- () Yarı metaller parlak veya mat görünümde olabilir.
- () Soygazlar sıvıdır.
- () 1A grubu elementlerin hepsi metaldir.
- () Metallerin kendi aralarında alaşım bileşimi yapar.
- () Helyum elementi son katmanında iki elektron bulunan soygazdır.
- () 7A grubundaki elementlere halojen denir.
- () Yarı metaller fiziksel özellikleri bakımından ametallere, kimyasal özellikleri bakımından metallere benzer.
- () İlk 18 element içerisinde en fazla ametaller bulunur.
- () Periyodik sistemde sağdan sola doğru atom numarası artar.
- () Metallerin değerlik elektron sayıları 1, 2, 3 tür.
- () Periyodik sistemde bileşik ve iyonlar da gösterilir.

B- Aşağıdaki cümlelerde boş bırakılan yerleri uygun kelimelerle tamamlayınız.

- Periyodik sistem aynıdaki elementler benzer kimyasal özellikler gösterir.
- Periyodik sistemde grup, periyot vardır.
- Benzer özellik gösteren elementleri üçlü gruplar oluşturandır.
- Periyodik sistemde elementlersına göre sıralanmıştır.
- Periyodik sistemin en sağında bulunan elementlerdır.
- Periyodik sisteme en son halini verendur.
- Elementler periyodik sistemdegruba ayrılır.
- Ametaller katı, sıvı veyahalinde olabilir.
- Soygazlaryapıya ulaştıkları için bileşik yapmazlar.
- Bir elementin nötr haldaki katman sayısı elementin periyodik sistemdekinumarasını verir.
- Periyodik sistemin 2.periyodundaelement vardır.
- Periyodik sistemdeelement bulunur.
- 1.periyodun özel ismimetaldir.
- 8A grubunun özel ismidır.

C- Aşağıda verilen bilim insanı ve yaptığı çalışmayı eşleştiriniz.

1. Elementleri artan atom ağırlıklarına göre sıralanmıştır.	A. Newlands
2. Elementleri atom numaralarına göre sıralanmıştır.	B. Meyer
3. Mendeleev ile benzer sınıflandırma yapmıştır.	C. Moseley
4. Elementleri üçlü gruplar halinde sınıflandırmıştır.	D. Döbereiner
5. Elementleri müzikteki notalara benzetmiştir.	E. Mendeleev
6. Elementleri şamal çekilde sıralanmıştır.	F. Seaborg
7. Periyodik sisteme en son şeklini vermiştir.	G. Chancourtois

1-..... 2-..... 3-..... 4-..... 5-..... 6-..... 7-.....

D- Aşağıda verilen periyodik sistemin 1 ve 2 yönündeki değişimleri tabloya yazınız.

1. →
2. ↓

	1 Yönünde	2 Yönünde
Atom numarası		
Katman sayısı		
Değerlik elektron sayısı		
Periyot numarası		
Metallik özellik		
Elektron alma isteği		
Atom hacmi		

E- Aşağıda verilen özellikleri element sınıfına uygun alanına işaretleyiniz.

	Metallik	Ametallik	Yarı metal
1. Parlaktır			
2. İşlenebilir			
3. Kırılgandır			
4. Mat			
5. Isı ve elektriği iyi iletir			
6. Kendi aralarında bileşik yapmaz			
7. Elektron alma eğilimindedir			
8. Periyodik sistemin sağında bulunur.			
9. Periyodik sistemde metal ve ametaller arasında bulunur.			
10. Periyodik sistemin solunda bulunur.			
11. Elektron verme eğilimindedir			
12. Son katmanında 1, 2, 3 elektron bulunabilir			
13. Erime ve kaynama noktaları yüksektir			
14. Isıyı metallerden katı ametallerden iyi iletir			
15. Oda koşullarında sıvı hariç katı haldedir			
16. Periyodik sistemde en fazla bulunan element			
17. Periyodik sistemde en az bulunan element			

1. L elementi ile aynı periyottaki olan elementler	13. Elektron verme eğilimi fazla olan elementler
2. M elementi ile aynı gruptaki olan elementler	14. Kendi aralarında değişim yapanlar
3. A atom numarası en küçük element	15. Değerlik elektron sayısı 7 olan element
4. A atom numarası en büyük element	16. Parlak veya mat görünümlü element
5. Nötr halde son katmanında 2 elektron bulunduranlar	17. Tek atomlu, gaz elementler
6. Geçiş metali olan element	18. Periyot numarası en büyük element
7. 3 periyotta bulunan elementler	19. Grup numarası en küçük element
8. Metal olan elementler	20. B grubunda bulunan element
9. Ametal olan elementler	21. Halojen element
10. Yarı metal olan element	22. Toprak alkali metaller
11. Kararlı yapıda olanlar	23. Soygaz elementler
12. Nötr halde 2 katmanlı olan elementler	24. Alkali metaller grubundaki element

Element	Elektron Dağılımı	Periyodik sistemdeki yeri	Element grubu
¹⁸ Ar			
¹⁷ Cl			
¹⁰ Ne			
¹¹ Na			
¹⁶ S			
¹³ Al			
¹⁴ Si			
⁹ F			
² He			
⁵ B			
⁶ C			
¹² Mg			

Diğer Çalışma Kağıtları için **tıklayınız.**