

A) Aşağıda verilen ifadeleri okuyunuz. Doğru ise 'D' kutucuğunu, yanlış ise 'Y' kutucuğunu işaretleyiniz.

- | <u>D</u> | <u>Y</u> | |
|--------------------------|--------------------------|---|
| ☐ | ☐ | Periyodik tabloda yatay sıralara periyot, dikey sütunlara grup denir. |
| ☐ | ☐ | Periyodik tabloda, yukarıdan aşağıya indikçe atom numarası artar. |
| ☐ | ☐ | Bir elementin katman sayısı grubunu, son katmandaki elektron sayısı periyodunu verir. |
| ☐ | ☐ | Periyodik tabloda 118 element bulunmaktadır. |
| ☐ | ☐ | 1A grubunda bulunan elementlerin hepsi metaldir. |
| ☐ | ☐ | Helyum, son katmanında iki elektron bulunmasına rağmen 8A grubunda yer alır. |
| ☐ | ☐ | Periyodik sistemde aynı gruptaki elementler benzer kimyasal özellikler gösterir. |
| ☐ | ☐ | Günümüzde kullanılan periyodik cetveli J. Newlands yapmıştır. |
| ☐ | ☐ | Periyodik tabloda soldan sağa doğru gidildikçe atom numarası azalır. |
| ☐ | ☐ | Günümüzde periyodik tablo tamamlanmış olup başka elementler eklenmeyecektir. |
| ☐ | ☐ | 8A grubunun diğer adı soygazlardır. |
| ☐ | ☐ | Aynı periyotta bulunan elementlerin kimyasal özellikleri aynıdır. |
| ☐ | ☐ | En az element bulunan periyot 1.periyottur. |
| ☐ | ☐ | 7A grubundaki elementlere halojenler de denir. |

B) Aşağıda periyodik cetvele katkıda bulunan bilim insanları ve çalışmaları verilmiştir. Buna göre doğru şekilde eşleştiriniz.

- | | | |
|--|-----------------------|---------------------|
| Periyodik cetvelde atom numarasına göre sıralanması gerektiğini ortaya koydu. | ☐ | 1 Glenn Seaborg |
| Elementleri müzikteki notalara benzeterek "Oktav Kanunu" adını verdiği düzende sıralamıştır. | ☐ | 2 Henry Moseley |
| Elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışmaları ilk 1829 yılında yapmıştır. | ☐ | 3 Dmitri Mendeleev |
| Periyodik tablonun altına iki satır daha ekleyerek periyodik tabloya son hâlini verdi. | ☐ | 4 John Newlands |
| Elementleri artan atom kütlelerine göre sıralamıştır. | ☐ | 5 Johann Döbereiner |

C) Aşağıda periyodik tabloda verilen boşlukları doldurunuz.

Periodic Table of Elements (Color-coded by Groups):

H																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og

D) Aşağıda periyodik tabloda verilen boşlukları doldurunuz.

The diagram shows a periodic table with 7 rows and 8 columns. The rows are labeled '1. Periyot' through '7. Periyot' on the left. The columns are labeled '1A' through '8A' at the top. The table is color-coded: green for groups 1A-10, blue for groups 11-12, and orange for groups 13-18. Specific elements are labeled with letters: 'A' (1A, 1st row), 'B' (2A, 2nd row), 'C' (2A, 3rd row), 'Z' (1A, 7th row), 'T' (10A, 7th row), 'D' (4A, 2nd row), 'E' (7A, 2nd row), 'F' (7A, 4th row), and 'G' (8A, 1st row).

- Hangi elementin atom numarası en büyüktür?
- Aynı periyotta bulunan elementler hangileridir?
- Aynı grupta bulunan elementler hangileridir?
- Son katmanında en fazla elektron bulunduran elementler hangileridir?
- Benzer kimyasal özellik gösteren elementler hangileridir?
- Grup ve periyot numarası eşit olan element hangisidir?
- G elementinin bulunduğu grubun özel adı nedir?
- E elementinin bulunduğu grubun özel adı nedir?
- Hangi elementin atom numarası en küçüktür?
- Elementlerin atom numaralarını büyükten küçüğe doğru sıralayınız.

A) Aşağıda verilen ifadeleri okuyunuz. Doğru ise 'D' kutucuğunu, yanlış ise 'Y' kutucuğunu işaretleyiniz.

- | <u>D</u> | <u>Y</u> | |
|-------------------------------------|-------------------------------------|---|
| ☒ | ☐ | Periyodik tabloda yatay sıralara periyot, dikey sütunlara grup denir. |
| ☒ | ☐ | Periyodik tabloda, yukarıdan aşağıya indikçe atom numarası artar. |
| ☐ | ☒ | Bir elementin katman sayısı grubunu, son katmandaki elektron sayısı periyodunu verir. |
| ☒ | ☐ | Periyodik tabloda 118 element bulunmaktadır. |
| ☐ | ☒ | 1A grubunda bulunan elementlerin hepsi metaldir. |
| ☒ | ☐ | Helyum, son katmanında iki elektron bulunmasına rağmen 8A grubunda yer alır. |
| ☒ | ☐ | Periyodik sistem aynı gruptaki elementler benzer kimyasal özellikler gösterir. |
| ☐ | ☒ | Günümüzde kullanılan periyodik cetveli J. Newlands yapmıştır. |
| ☐ | ☒ | Periyodik tabloda soldan sağa doğru gidildikçe atom numarası azalır. |
| ☐ | ☒ | Günümüzde periyodik tablo tamamlanmış olup başka elementler eklenmeyecektir. |
| ☒ | ☐ | 8a grubunun diğer adı soygazlardır. |
| ☐ | ☒ | Aynı periyotta bulunan elementlerin kimyasal özellikleri aynıdır. |
| ☒ | ☐ | En az element bulunan periyot 1.periyottur. |
| ☒ | ☐ | 7A grubundaki elementlere halojenler de denir. |

B) Aşağıda periyodik cetvele katkıda bulunan bilim insanları ve çalışmaları verilmiştir. Buna göre doğru şekilde eşleştiriniz.

Periyodik cetvelde atom numarasına göre sıralanması gerektiğini ortaya koydu.

2

1 Glenn Seaborg

Elementleri müzikteki notalara benzeterek "Oktav Kanunu" adını verdiği düzende sıralamıştır.

4

2 Henry Moseley

Elementlerin sınıflandırılması ile ilgili çalışmaları ilk 1829 yılında yapmıştır.

5

3 Dmitri Mendeleev

Periyodik tablonun altına iki satır daha ekleyerek periyodik tabloya son hâlini verdi.

1

4 John Newlands

Elementleri artan atom kütlelerine göre sıralamıştır.

3

5 Johann Döbereiner

C) Aşağıda periyodik tabloda verilen boşlukları doldurunuz.

1A
1. periyot
2A
2. "
3. "
4. "
5. "
6. "
7. "

3A 4A 5A 6A 7A 8A

alkali metaller
toprak alkali metaller
halojenler
soy gazlar

D) Aşağıda periyodik tabloda verilen boşlukları doldurunuz.

The diagram shows a 7x8 grid representing the periodic table. The columns are labeled at the top as 1A, 2A, 3A, 4A, 5A, 6A, 7A, and 8A. The rows are labeled on the left as 1. Periyot, 2. Periyot, 3. Periyot, 4. Periyot, 5. Periyot, 6. Periyot, and 7. Periyot. The grid contains the following elements:

- Row 1: A (1A), B (2A), C (3A), D (4A), E (5A), F (6A), G (7A), H (8A)
- Row 2: I (1A), J (2A), K (3A), L (4A), M (5A), N (6A), O (7A), P (8A)
- Row 3: Q (1A), R (2A), S (3A), T (4A), U (5A), V (6A), W (7A), X (8A)
- Row 4: Y (1A), Z (2A), [empty] (3A), [empty] (4A), [empty] (5A), [empty] (6A), [empty] (7A), [empty] (8A)
- Row 5: [empty] (1A), [empty] (2A), [empty] (3A), [empty] (4A), [empty] (5A), [empty] (6A), [empty] (7A), [empty] (8A)
- Row 6: [empty] (1A), [empty] (2A), [empty] (3A), [empty] (4A), [empty] (5A), [empty] (6A), [empty] (7A), [empty] (8A)
- Row 7: [empty] (1A), [empty] (2A), [empty] (3A), [empty] (4A), [empty] (5A), [empty] (6A), [empty] (7A), [empty] (8A)

- Hangi elementin atom numarası en büyüktür? T
- Aynı periyotta bulunan elementler hangileridir? B, D, E / 2, T
- Aynı grupta bulunan elementler hangileridir? A, Z / B, C / E, F
- Son katmanında en fazla elektron bulunduran elementler hangileridir? E, F
- Benzer kimyasal özellik gösteren elementler hangileridir? B, C / E, F
- Grup ve periyot numarası eşit olan element hangisidir? B
- G elementinin bulunduğu grubun özel adı nedir? Soy gazlar
- E elementinin bulunduğu grubun özel adı nedir? Halojenler
- Hangi elementin atom numarası en küçüktür? A
- Elementlerin atom numaralarını büyükten küçüğe doğru sıralayınız.

T > Z > F > C > E > A > B > G > A