1. **(24P)**Aşağıda verilen elementlerin özelliklerini düşünerek tabloda istenilen yerleri doldurunuz.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Element******Sembolü*** | ***Elektron******Dizilimi*** | ***Periyodik******Cetveldeki Yeri*** | ***Metal******Ametal******Soygaz*** | ***Element*** ***İsmi*** |
| **2He** |  |  |  |  |
| **11Na** |  |  |  |  |
| **20Ca** |  |  |  |  |
| **17Cl** |  |  |  |  |
| **9F** |  |  |  |  |
| **12Mg** |  |  |  |  |

**2.**Aşağıda verilen periyodik tabloya göre verilen

soruları cevaplayınız.Cevaplarınızı yuvarlak

içerisine alınız**.(8P)**

Şekildeki periyodik tabloya göre ;

1 yönünde atom numarası artar / azalır.

1 yönünde periyot numarası artar / azalır / değişmez.

4 yönünde grup numarası artar / azalır / değişmez.

4 yönünde son katmandaki elektron sayısı değişir/ değişmez

**3.** Gamze ağır bir taşı kaldırmak istiyor.Şekildeki hangi kaldıracı kullansa daha az kuvvet harcar? ***Nedeniyle*** birlikte yazınız.**(8P)**

****

****

**Cevap:**

**4.**Aşağıda verilen özellikleri uygun olan sepetlere

***sadece numaralarını*** yazarak yerleştiriniz**.(10P)**

**Asit sepeti Baz sepeti**

1. Sulu çözeltilerine H+ iyonu verirler.
2. Sulu çözeltilerine OH- iyonu verirler.
3. Çamaşır suyu, sıvı sabun, şampuanda bulunur
4. Sirke, kola, üzüm gibi besinlerde bulunur.
5. Sulu çözeltilerine H+ iyonu verirler.
6. Tatları ekşidir.
7. Tatları acıdır.
8. Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
9. Turnusol kağıdının renginin kırmızıya çevirirler.
10. Turnusol kağıdının rengini maviye çevirirler.

**5.**

Atom modelleri verilen Magnezyum ve Flor elementlerinin oluşturacağı bileşiğin formülünü yazınız**.(5P)**

**6.**Aşağıda verilen bileşikleri **iyonik** ve **kovalent** bağlı bileşikler olarak sınıflandırınız.(**10P**)

**Al2O3**

**NH3**

**MgCl2**

**CH4**

**H2O**

**7.**

Çizelgedeki atomlardan hangileri aynı grupta yer

 alır?**(5P)**

**8.**Aşağıda verilen tabloyu metal , ametal ve soygazların özellliklerini düşünerek doldurunuz**.(10P)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  **Metal**  |  **Ametal** | **Soygaz** |
| Elektrik ve ısıyı iyi iletir. |  |  |  |
| Elektron almaya yatkındır. |  |  |  |
| Bileşik oluşturmaya istekli değildir. |  |  |  |
| Doğada sadece gaz halde bulunurlar. |  |  |  |
| Son yörüngelerinde 1,2,3, elektron bulunur |  |  |  |
| Tel ve levha haline getirilemezler |  |  |  |
| Yüzeyleri parlaktır |  |  |  |
| Son yörüngelerinde 8 elektron vardır |  |  |  |
| Elektron vermeye yatkındırlar |  |  |  |
| Kendi aralarında Kovalent bağ oluştururlar |  |  |  |





****

**NOT:SON 4 TEST SORUSU 5’er PUANDIR.**

**NURİ YALÇIN**

**Fen Bilimleri Öğretmeni**

**“Bir İşi Yapıyorsanız En İyisi Olmalısınız”**