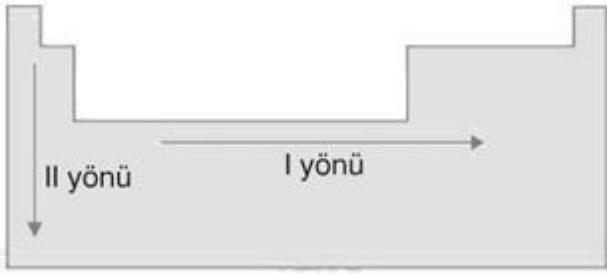




8.



Aşağıda verilen periyodik özelliklerin, yukarıda verilen yönlere doğru giderken genellikle nasıl değiştiğini belirtiniz.

	I yönünde	II yönüne
Bazık karakter	Azalı	Artar
Ametallik aktiflik	Artar	Azalı
Değerlik elektron sayısı	Artar	Değişmez
Proton sayısı	Artar	Artar
Elektron ilgisi	Artar	Azalı

(Her bir cevap 1 puan, toplam 10 puan)

9.

Aşağıda özellikleri verilen grubu/grupları özelliğinin karşısına yazınız.

- I) Bileşiklerinde +7 ile -1 arasında değerlik alabilmektedirler: **7A**
- II) 18. gruptur: **8A**
- III) Değerlik orbitalleri s^1 'dir: **1A**
- IV) Grubun ametalleri, kararlı bileşiklerinde -4 yük alırlar: **4A**
- V) Kararlı bileşiklerinde +2 yük alırlar: **2A**

(Her bir cevap 2 puan, toplam 10 puan)

10.

Yukarıdaki periyodik sistemde verilen grupların özel isimlerini aşağıya yazınız.

- 1A: Alkali metaller (2 puan)**
2A: Toprak alkali metaller (2 puan)
3A: Toprak metalleri (2 puan)
7A: Halojenler (2 puan)
8A: Soygazlar (2 puan)

NOT: Sınav süresi 40 dakikadır. Bütün soruların doğru cevabı 10 puan değerindedir. Başarılar...

Muzaffer KAYA

Kimya Öğretmeni