**………………………. LİSESİ**

**PUAN**

**11.**

**SINIF**

EĞİTİM ÖĞRETİM YILI **Adı** ………………………………………………

**KİMYA** **Soyadı** …………………………………………

**1. DÖNEM 1. YAZILI** **Sınıfı** …………………. **No** …………………. ………………

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1. Soru  (10 Puan) | 2. Soru  (10 Puan) | 3. Soru  (10 Puan) | 4. Soru  (10 Puan) | 5. Soru  (10 Puan) | 6. Soru  (10 Puan) | 7. Soru  (10 Puan) | 8. Soru  (10 Puan) | 9. Soru  (10 Puan) | 10. Soru  (10 Puan) | Aldığı  Puan |
| ………… | ………… | ………… | ………… | ………… | ………… | ………… | …….. | ------- | --------- | ……. |

Aşağıda verilen açık uçlu soruları cevaplayınız

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| S1 |  | S2 |  |
| Bir atomun ilk 10 orbital tam dolu, diğer 3 orbitali yarı doludur.  Buna göre, aşağıdaki sorular cevaplayınız.   1. Temel elektron dizilimi nasıldır? 2. l=2 olan elektron sayısı kaçtır? | | En yüksek enerjili orbitalinin baş kuantum sayısı (n) 4, açısal momentum kuantum sayısı (l) 2 olan elementin atom numarası en az kaçtır? | |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| S3 |  | S4 |  |
| Aşağıdaki atom ve iyonların elektron dizilimlerini yazınız. | | Aşağıdaki atom veya iyonların periyodik tablodaki yerini yazınız. | |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| S5 |  | S6 |  |
| Aşağıda altı çizili olarak belirtilen elementlerin yükseltgenme basamağını bulunuz. | | X2+  iyonu  ile  Y3-  iyonu izoelektroniktir.  **X elementi periyodik cetvelde 4. periyot 2A grubunda yer aldığına göre Y nin atom numarası kaçtır ?** | |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| S7 |  | S8 |  |
| Aşağıdaki atomların elektron ilgileri arasındaki ilişki nedir? | | Soy gaz veya asal gaz, standart şartlar altında her biri, diğer elementlere kıyasla daha düşük kimyasal reaktifliğe sahip olmasının nedenini kısaca açıklayınız | |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| S9 |  | S10 |  |
| Gazlar ile ilgili aşağıdaki soruları kısaca cevaplayınız.  Basınç nedir? Açıklayınız.  ………………………………………………….  Esnek bir balonda bulunan gazın sıcaklığı artırıldığında basınç nasıl değişir?  …………………………………………………….. | | **N3–, N5+ ve N’nin yarıçaplarını büyükten küçüğe doğru sıralayınız** | |

Not:Sınav süresi 40 dakikadır. …………………………….

Ders Öğretmeni

Başarılar☺