|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Element adı | Elektron dizilimi | Periyodik cetvelde yeri | İyon yuku | Elektron almaya yatkın | Elektron vermeye yatkın | Anyon/katyon |
| H:1 |  |  |  |  |  |  |
| He:2 |  |  |  |  |  |  |
| B:5 |  |  |  |  |  |  |
| C:6 |  |  |  |  |  |  |
| F:9 |  |  |  |  |  |  |
| Ne:10 |  |  |  |  |  |  |
| Na:11 |  |  |  |  |  |  |
| Mg:12 |  |  |  |  |  |  |
| Cl:17 |  |  |  |  |  |  |
| Ar:18 |  |  |  |  |  |  |
| Ca:20 |  |  |  |  |  |  |

**PERİYODİK CETVEL**

****

* atom numarası en buyuk element…
* Metaller ……….
* Ametaller ……………………
* Degerlik elektron sayısı 2 olanlar …….
* Soygazlar …………….
* Halojen grubunda yer alanlar …………
* 2. Periyot 4 a grubunda bulunan ….
* Hiçbir elementle bag yapmaz……
* Atom numarası 13 olan ……..
* A ile b arasında ……………. Bag
* B grubu elementi ………….
* E ile L arasında …………… bag bulunur.
* Son yorungesınde 6 elektron bulunduran …
* -2 ıyon yukune sahıp olan element……..
* Degerlik elektron sayısı aynı olanlar……..
* Kıymasal özellıklerı benzer olanlar ……….
* 4. Periyotta bulunanlar …………..
* A ile L arasındakı bılesıgın formulu ………
* Toprak metaller grubunda ………..
* Elektrigi iletenler………….

Aşağıda grup ve periyot numarası verilen elementlerin elektron dizilimlerini yapınız.

* 2.periyot 3A grubu:
* 3.periyot 5A grubu:
* 2.periyot 8A grubu:
* 1.periyot 1A grubu:
* 3.periyot 5A grubu:
* 2.periyot 8A grubu:
* 2.periyot 4A grubu:
* 3.periyot 6A Grubu:
* 2.periyot 2A grubu:
* 4.periyot 1A grubu:
* 3.periyot 4A grubu:
* 2.periyot 7A grubu:
* 4.periyot 2A grubu:

 





**KIMYASAL BAGLAR**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Bileşigin formülü** | **Metal** | **Ametal** | **Bag türü** |
| **NaCl** | Na:sodyum | Cl:klor | iyonık |
| **NO2** |  |  |  |
| **H2O** |  |  |  |
| **MgCl2** |  |  |  |
| **BeF2** |  |  |  |
| **CaO2** |  |  |  |

**ÇAPRAZLAMA**



**TEPKİME DENKLEŞTİRME**

CH4 + O2 → CO2 + H2O

NaClO3 → NaCl + O2

NaHCO3 → Na2(CO3) + H2O + CO2

Fe2O3 + Al → Al2O3 + Fe



H2SO4 + Ca(OH)2 → Ca(SO4) + H2O

 3 X + 8 HNO3 → 3 CO2 + 8 NO + 10 H2O

H3(PO4) + Y Mg(OH)2 → Mg3(PO4)2 + X H2O

**X + 2 HCl MgCl2  + Y** denkleminde X ve Y yerine ne gelmelidir



****

**YANMA TEPKİMELERİ**

**1. CH4 + 2 O2 → CO2 + 2 H2O ……………………………………………………..**

**2. CO2 + Isı → C + O2 ………………………………………………………………………………….**

**3. NaOH + HCl → NaCl + H2O + Isı ……………………………………………………..**

**4. C + O2 → CO2 …………………………………………………………………………………..**

**5. CO2 → C + O2 …………………………………………………………………………………..**

**6. Mg + 2 HCl → MgCl2 + H2 …………………………………………………………………………………..**

 **ASİT VE BAZLAR**

**ETKİNLİK: Asit ve bazlar ile ilgili verilen özellikleri örnekteki gibi sınıflandırınız.**

**ÖZELLİKLER**

**1)** Mavi turnusol kağıdının rengini kırmızıya dönüştürürler.

**2)** Sulu çözeltilerinin tadı acıdır.

**3)** pH değerleri 7’den büyüktür.

**4)** Sulu çözeltileri iyon taşıdığı için elektriği iletir.

**5)** Sulu çözeltilerinin tadı ekşidir.

**6)** Kayganlık hissi oluştururlar.

**7)** Kırmızı turnusol kağıdının rengini maviye dönüştürürler.

**8)** pH değerleri 7’den küçüktür.

**9)** Sulu çözeltileri OH- iyonu verir.

**10)** Sulu çözeltileri H+ iyonu verirler.

 sit

 az

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Sıra** | **Sembolü** | **Adı** | **Günlük hayatta adı** | **Asit-Baz** |
| 1 | HCl |  |  |  |
| 2 | HNO3 |  |  |  |
| 3 | NaOH |  |  |  |
| 4 | H2SO4 |  |  |  |
| 5 | KOH |  |  |  |
| 6 | H3PO4 |  |  |  |
| 7 | NH3 |  |  |  |
| 8 | H2CO3 |  |  |  |
| 9 | Ca(OH)2 |  |  |  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Madde adı** |  **Türü** | **pH değeri** |
| Sirke |  | 3,3 |
| Limon |  | 2,3 |
| Kabartma Tozu |  | 8,3 |
| Sülfürik Asit |  | 0,3 |
|  Saf Su |  | 7 |
| Amonyak |  | 11,3 |
| Çamaşır Suyu |  | 13 |
| Kahve |  | 5 |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | TURNUSOL KAGIDI | METİLORANJ | FENOLFTALEİN |
| ASİT |  |  |  |
| BAZ |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
|  | ASİDİN ADI |
| **ELMA** |  |
| **YOGURT** |  |
| **CILEK** |  |
| **SİRKE** |  |
| **LİMON** |  |
| **KARINCA ASİDİ** |  |
| **ÜZÜM** |  |







