|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 17 | Cl | 3,0 | 35 | Br | 2,8 |
| 35,45 | 1774 | 79,90 | 1826 |

**Rendszám**

A protonok száma az atom magjában. Mivel darabszámot fejez ki, ezért értéke biztosan egész szám.

**Moláris tömeg**

A tömeg és az anyagmennyiség hányadosa. Kifejezi 1 mol anyag grammban mért tömegét.

**Olvadáspont**

Ezen a hőmérsékleten az anyag szilárd és folyadék fázisa egyensúlyban van. Dinamikus egyensúly áll fenn a rendszerben. Ez az érték nyomásfüggő.

**Forráspont**

Egy folyadék gőzének nyomása a hőmérséklet emelésével nő. A forrásponton a telített gőz nyomása eléri a külső nyomást. Ez az érték nyomásfüggő.

**Elektronegativitás**

Az atomok elektronvonzó képességét jellemző érték. A legnagyobb a fluoré (4,0) és a legkisebb a franciumé (0,7).

A képen palack, üvegharang, edény látható

Automatikusan generált leírás

A klór főleg két izotóp, a 35-ös és 37-es tömegszámú keveréke, molekulái kétatomosak: Cl2.

A klór oxidációs száma fémekkel alkotott vegyületeiben mindig -1. A nemfémekkel szemben -1, +1, +3, +5, +7 lehet. A -1 oxidációs számú vegyületeit kloridoknak nevezzük. A klór +1 oxidációs számú vegyületei a hipokloritok, +3 a kloritok, +5 a klorátok, +7 oxidációs számú vegyületei pedig a perklorátok.

Elektronegativitása nagy (3,0), a fluor után a legreakcióképesebb elem. Ennek oka, hogy a klórmolekula kötése viszonylag könnyen, már a látható fény (kék fény) hatására felbomlik.

A képen mozdulatlan, íróeszköz, narancs, toll látható

Automatikusan generált leírás

A brómatomok kovalens kötéssel kétatomos molekulákat alkotnak: Br2. Stabilitásuk kisebb, mint a klórmolekuláké.

A bróm oxidációs száma (a klórhoz hasonlóan) fémekkel alkotott vegyületeiben mindig -1, nemfémekkel szemben -1, +1, +3, +5, +7 lehet. A bróm -1 oxidációs számú vegyületeit bromidoknak nevezzük. Bromátoknak a +5 oxidációs számú vegyületeit nevezzük.

A bróm elektronegativitása kisebb (2,8) mint a klóré (3,0), reakciókészége azonban igen nagy.

# Klór reakciója foszforral

Szükséges anyagok

* klórral telt henger
* vörösfoszfor
* gyertya

Eszközök

* vasdrót
* vegyszeres kanál
* gázfelfogó henger üveglappal

Végrehajtás

1. Töltsük meg gázzal a hengert, fedjük le üveglappal!
2. A mintegy 50 cm hosszú vasdrót végére erősítsük a kisebb méretű gyertyát!
3. A gyertya bele köré laza rétegben tegyünk száraz vörösfoszfort!
4. Mártsuk a klórgázzal telt hengerbe a gyertyát, és addig tartsuk ott, amíg az meggyullad!

Magyarázat

2 P + 5 Cl2 = 2 PCl5

A vörösfoszfor és a klórgáz reakciója exoterm folyamat, a fejlődő hőtől meggyullad a foszfor, az égő foszfor pedig meggyújtja a gyertyát.

A kísérletben azt is megfigyelhetjük, hogy a gyertya a szokásosnál erősebben kormozó lánggal ég. Ennek oka valószínűleg az, hogy a paraffin nagy szénatomszámú szénhidrogén-molekuláival úgy reagál a klór, hogy főként a hidrogénnel vegyül, míg a szén egy része koromként jelenik meg a reakciótérben a kevés oxigén miatt