

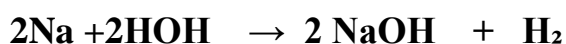
A nátrium (Na)

1; Tulajdonságai:

- szürke színű
- puha, késsel vágható
- sűrűsége kisebb a víz sűrűségénél
- lángfestése élénk sárga
- nagy a reakciókészsége

2; Reakciói

a; vízzel



b; klórral



3; Előfordulása

Csak vegyületeiben. A legelterjedtebb a nátrium klorid, a konyhasó vagy kősó. NaCl.

A nátrium néhány vegyülete

1; Nátrium-klorid (NaCl, kősó, konyhasó)

- színtelen
- szilárd (ionrácsos)
- vízben jól oldódik

Felhasználása: ételízesítés, konzerválás, jég+só (hűtőkeverék)

2; Nátrium-hidroxid (NaOH; lúgkő; marónátron)

- fehér, ionvegyület
- nedvszívó
- vízben hőfejlődés mellett oldódik
- vizes oldata erős lúg (pH=14)

Felhasználása: alumínium-; papír-; szappangyártás

3; Nátrium-karbonát (Na_2CO_3 ; szóda, sziksó)

- fehér
- vízben jól oldódik

Felhasználása: mosószer, üveggyártás