|  |
| --- |
| **Građa i označivanje čistih tvari****Elementarne tvari**1. nastaju međusobnim povezivanjem istovrsnih atoma
2. elementarne tvari ugljika, metala i plemenitih plinova označujemo **kemijskim simbolima**
3. elementarne tvari nemetala označujemo **kemijskim formulama**

simbol za vodik → H2 ← donji indeksčitaj: *ha-dva** broj povezanih istovrsnih atoma označujemo donjim desnim **indeksom**
* veći broj istovrsnih samostalnih čestica označujemo **koeficijentom**

**Kemijski spojevi**1. nastaju povezivanjem raznovrsnih atoma2. binarni spojevi građeni su od dvije vrste atoma*Primjeri*HCl – klorovodikjedan atom vodika → HCl ← jedan atom klora čitaj: *ha-c-el*H2O – vodadva atoma vodika → H2O ← jedan atom kisika čitaj: *ha-dva-o*Veći broj istovrsnih čestica kemijskog spoja označuje se koeficijentom.*Primjer*koeficijent → 5 CH4 ← donji indeks čitaj: *pet ce-ha četiri* |