|  |
| --- |
| **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 indeks  čitaj: *ha-dva*   * broj povezanih istovrsnih atoma označujemo donjim desnim **indeksom** * veći broj istovrsnih samostalnih čestica označujemo **koeficijentom**   **Kemijski spojevi**  1. nastaju povezivanjem raznovrsnih atoma  2. binarni spojevi građeni su od dvije vrste atoma  *Primjeri*  HCl – klorovodik  jedan atom vodika → HCl ← jedan atom klora  čitaj: *ha-c-el*  H2O – voda  dva 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* |