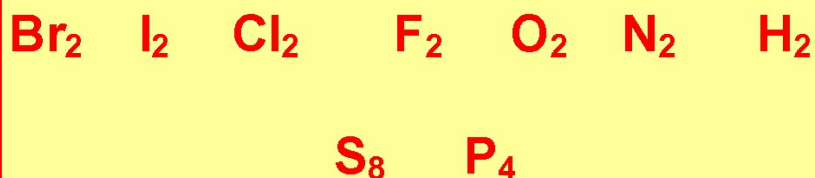


## ZAPIS KEMIJSKE ENAČBE S SIMBOLI IN FORMULAMI

1. Nekateri elementi so zgrajeni iz molekul:



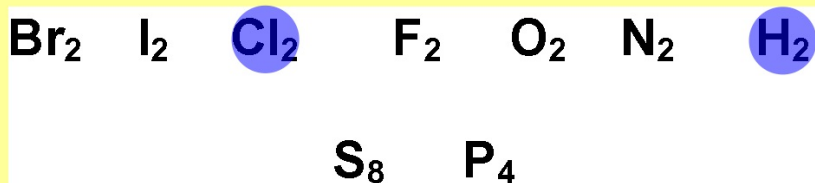
ostali elementi so zgrajeni iz atomov.

2. Ko enačbo zapišemo, jo **uredimo**. **Pred formule** zapišemo ustrezna števila tako, da je na obeh straneh enačbe enako število atomov posameznega elementa.

Primeri:

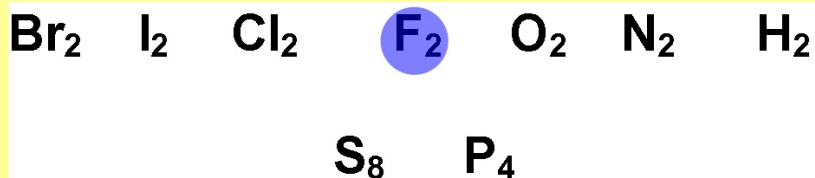
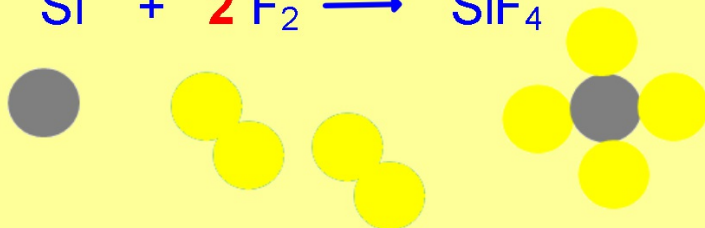
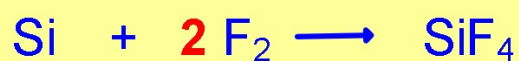
Pri reakciji med vodikom in klorom nastane vodikov klorid.

vodik + klor  $\longrightarrow$  vodikov klorid



Pri reakciji med silicijem in fluorom nastane silicijev tetrafluorid.

silicij + fluor  $\longrightarrow$  silicijev tetrafluorid



Pri reakciji med vodikom in kisikom nastane voda.

vodik + kisik  $\longrightarrow$  voda

