

VRSTE KEMIJSKIH REAKCIJ (U, str. 79 - 80)

1. Spajanje ali sinteza.

Natrij gori v kloru.

Reaktanti: **natrij, klor**

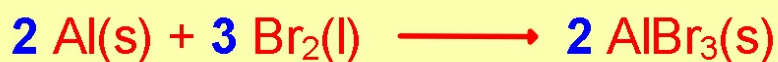
Produkti: **natrijev klorid** (Na^+ , Cl^- : NaCl)



Aluminij se spaja z bromom.

Reaktanti: **aluminij, brom**

Produkti: **aluminijev bromid** (Al^{3+} , Br^- : AlBr_3)



2. Razkroj ali **analiza**.

Pri elektrolizi vode nastajata vodik in kisik.

Reaktanti: **voda**

Produkti: **vodik, kisik**



Pri segrevanju živosrebrovega oksida nastajata živo srebro in kisik.

Reaktanti: **živosrebrov oksid**

Produkti: **živo srebro, kisik**



3. Oksidacija (spajanje s kisikom).

Gorenje magnezija.

Reaktanti: magnezij, kisik

Produkti: magnezijev oksid (Mg^{2+} , O^{2-} : MgO)



Pri popolnem gorenju metana nastajata ogljikov dioksid in vodna para.

Reaktanti: metan, kisik

Produkti: ogljikov dioksid, vodna para



4. Redukcija (odvzemanje kisika).

Pri redukciji bakrovega oksida z ogljem nastajata ogljikov dioksid in baker.

Reaktanti: bakrov oksid, ogljik

Produkti: ogljikov dioksid, baker



5. Obarjanje (nastanek **oborine** iz dveh raztopin).

Pri reakciji med raztopino svinčevega nitrata in raztopino kalijevega jodida nastaneta **trden** svinčev dijodid in kalijev nitrat, ki se raztopi.

Reaktanti: **svinčev nitrat, kalijev jodid**

Produkti: **svinčev dijodid, kalijev nitrat**

