

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

1. Spajanje ali **sinteza**.

Natrij gori v kloru. Pri reakciji nastane natrijev klorid.

Reaktanti: **natrij, klor**

Produkti: **natrijev klorid**



Aluminij se spaja z bromom. Pri reakciji nastane aluminijev tribromid.

Reaktanti:

Produkti:

2. Razkroj ali **analiza**.

Pri elektrolizi vode nastajata vodik in kisik.

Reaktanti:

Produkti:

Pri segrevanju živosrebrovega oksida nastajata živo srebro in kisik.

Reaktanti:

Produkti:

3. Oksidacija (spajanje s kisikom).

Pri gorenju magnezija nastaja magnezijev oksid.

Reaktanti:

Produkti:

Pri popolnem gorenju metana nastajata ogljikov dioksid in vodna para.

Reaktanti:

Produkti:

4. **Redukcija** (odvzemanje kisika).

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

Reaktanti:

Produkti:

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:

Produkti: