

## ZAPIS KEMIJSKE REAKCIJE

(U, str. 75)

1. **Reaktanti** so snovi, ki vstopajo v kemijsko reakcijo.
2. **Produkti** so snovi, ki nastanejo pri kemijski reakciji.
3. Kemijske reakcije zapišemo z enačbami (puščica nam kaže smer reakcije):

REAKTANTI  $\longrightarrow$  PRODUKTI

4. Ob reaktantih in produktih s kraticami označimo njihova agregatna stanja:

- **(s)** trdna snov,
- **(l)** tekočina,
- **(g)** plin,
- **(aq)** vodna raztopina.

Primeri:

$\text{H}_2\text{O}(\text{s})$  LED

$\text{H}_2\text{O}(\text{l})$  VODA

$\text{H}_2\text{O}(\text{g})$  VODNA PARA

$\text{NaCl}(\text{aq})$  VODNA RAZTOPINA SOLI (slana voda)

Primeri:

Gorenje magnezija:

Reaktanti: MAGNEZIJ, KISIK

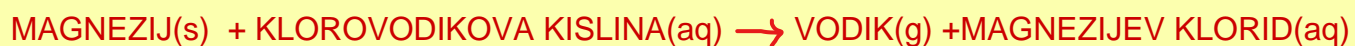
Produkti: MAGNEZIJEV OKSID



Reakcija magnezija s klorovodikovo kislino:

Reaktanti: MAGNEZIJ, KLOROVODIKOVA KISLINA

Produkti: VODIK, MAGNEZIJEV KLORID



Gorenje vodika:

Reaktanti: KISIK, VODIK

Produkti: VODNA PARA

