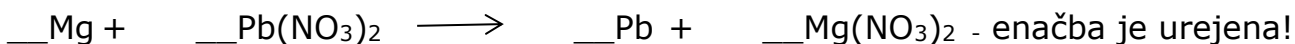
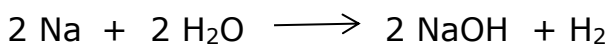
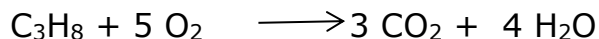
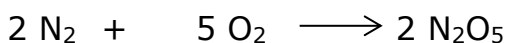


REŠITVE DOPOLNILNI POUK (8. RAZRED)

1. Uredi enačbo, poimenuj reaktante in produkte:



REAKTANTI → **PRODUKTI**

2. Katera enačba kemijske reakcije je pravilno urejena?

- A) $\text{SiO}_2 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Si}$
- B) $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow 2\text{S} + 2 \text{H}_2\text{O}$
- C) $\text{SiO}_2 + 4\text{HF} \rightarrow \text{SiF}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- D) $\text{B}_2\text{O}_3 + 6\text{HF} \rightarrow 2 \text{BF}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$**

3. Označi, ali gre za **fizikalno ali kemijsko** spremembo.

Gorenje lesa v kaminu **K**

Razredčevanje soka z vodo **F**

Gorenje vžigalnice **K**

4. Potekla je reakcija: $\text{CaO}(\text{s}) + \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2(\text{s})$

Kolikšna masa vode zreagira, če zreagira 40 kg kalcijevega oksida, nastane pa 58 kg kalcijevega hidroksida?

18 kg

5. Preberi in podčrtaj ustrezne pojme.

Pri eksotermni reakciji se temperatura **okolice** (zviša/zniža) , pri endotermni pa (zviša/zniža) . Gorenje je primer (eksotermne/endotermne) reakcije.

6. Pri popolnem izgorevanju plina metana nastajata ogljikov dioksid in voda. Dopolni enačbo za to reakcijo in jo uredi.



6. Pri reakciji med didušikovim oksidom in vodikom nastaneta dušik in voda.

Napišite imena in formule snovi.

Reaktant, ki je element, ima formulo **H₂** . Reaktant, ki je spojina, ima formulo **N₂O**.
Produkt, ki je spojina, ima ime formulo **H₂O**. Produkt, ki je element, ima formulo **N₂**.