**UREJANJE KEMIJSKIH ENAČB –VAJE ZA UTRJEVANJE**

1. **Uredi enačbe kemijskih reakcij**

|  |  |
| --- | --- |
| NaI + Cl2 🡪 NaCl + I2 | S + O2 🡪 SO2 |
| BaCl2 + Na2SO4 🡪 BaSO4 + NaCl | Fe + Cl2 🡪 FeCl3 |
| CH4 + O2 🡪 CO2 + H2O | KClO3 🡪 KCl + O2 |
| CS2 + O2 🡪 CO2 + SO2 | Na + H2O 🡪 NaOH + H2 |
| CuCl2 + Al 🡪 AlCl3 + Cu | Zn + HCl 🡪 ZnCl2 + H2 |
| H2 + Cl2 🡪 HCl | P + O2 🡪 P4O10 |
| H2 + O2 🡪 H2O | AgNO3 + Cu 🡪 Cu(NO3)2 + Ag |
| HgO 🡪 Hg + O2 | Na + O2 🡪 Na2O |

1. **Dopolni in uredi kemijske enačbe. \* Težja primera.**

\_\_\_\_\_Al(s) + \_\_\_\_\_\_\_\_\_(l) 🡪 \_\_\_AlBr3(s)

\_\_\_\_\_\_(s) + \_\_\_ O2(g) 🡪 \_\_\_\_ SO2(g)

\_\_\_\_\_H2(g) + \_\_\_\_\_\_\_\_(g) 🡪 \_\_\_\_\_H2O(l)

\_\_\_\_\_\_\_\_(g) + O2 🡪 \_\_\_\_\_NO(g)

\*C2H4(g) + \_\_\_\_\_\_(g) 🡪 C2H6(g)

\*Cl2(g) + \_\_\_\_\_ KBr(aq) 🡪 \_\_\_\_\_\_\_(aq) + Br2(l)

1. **Dopolni in/ali uredi enačbe reakcije.**

Zn(s) + HCl(aq) 🡪 ZnCl2(aq) + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(g)

\*NaHCO3(s) + CH3COOH(aq) 🡪 CH3COONa(aq) + \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_(g) + H2O(l)

NaCl(aq) + AgNO3(aq) 🡪 \_\_\_\_\_\_\_\_(s) + NaNO3(aq)

1. **Zapiši in uredi enačbo reakcije, ki prikazuje gorenje ogljika v kisiku. Produkt reakcije je ogljikov oksid.**
2. **Preberi besedilo opisane reakcije in zapiši urejeno kemijsko enačbo.**
3. Magnezij se spaja s kisikom v magnezijev oksid.
4. Natrij se spaja s klorom v natrijev klorid.
5. **Oglej si delce na slikah in izberi pravilne trditve.**
6. Sliki prikazujeta kemično spremembo.
7. Prikazana je kemična reakcija spajanja (sinteze).
8. Prikazana je kemična reakcija razpada (analize).
9. Reaktant je spojina, produkta sta elementa.

Rešitve:

Delovni list mi lahko posredujete na mail in jih pregledam, lahko pa se otroci preverijo sami.

1. Naloga

|  |  |
| --- | --- |
| 2NaI + Cl2 🡪 2NaCl + I2 | S + O2 🡪 SO2 |
| BaCl2 + Na2SO4 🡪 BaSO4 + 2NaCl | 2Fe + 3Cl2 🡪 2FeCl3 |
| CH4 + 2O2 🡪 CO2 + 2H2O | 2KClO3 🡪 2KCl + 3O2 |
| CS2 + 3O2 🡪 CO2 + 2SO2 | 2Na + 2H2O 🡪 2NaOH + H2 |
| 3CuCl2 + 2Al 🡪 2AlCl3 + 3Cu | Zn + 2HCl 🡪 ZnCl2 + H2 |
| H2 + Cl2 🡪 2HCl | 4P + 5O2 🡪 P4O10 |
| 2H2 + O2 🡪 2H2O | 2AgNO3 + Cu 🡪 Cu(NO3)2 + 2Ag |
| 2HgO 🡪 2Hg + O2 | 4Na + O2 🡪2Na2O |

1. Naloga

\_\_\_2\_\_Al(s) + \_\_\_\_3Br\_\_\_\_\_(l) 🡪 \_2\_\_AlBr3(s)

\_\_\_S8\_\_\_(s) + 8 O2(g) 🡪 8 SO2(g)

\_\_\_4\_\_H2(g) + \_\_\_O2\_\_\_\_\_(g) 🡪 \_\_\_2\_\_H2O(l)

\_\_\_N2\_\_\_\_\_(g) + O2 🡪 \_\_2\_\_\_NO(g)

\*C2H4(g) + \_\_\_\_H2\_\_(g) 🡪 C2H6(g)

\*Cl2(g) + \_\_\_2\_\_ KBr(aq) 🡪 \_\_2KCl\_\_\_\_\_(aq) + Br2(l)

1. Naloga

Zn(s) + 2HCl(aq) 🡪 ZnCl2(aq) + \_\_\_H2\_\_\_\_\_\_\_(g)

\*NaHCO3(s) + CH3COOH(aq) 🡪 CH3COONa(aq) + \_\_\_\_CO2\_\_\_\_\_\_\_(g) + H2O(l)

NaCl(aq) + AgNO3(aq) 🡪 \_\_AgCl\_\_\_\_\_\_(s) + NaNO3(aq)

1. Naloga: 2C(s) + O2(g) 🡪 2CO(g)
2. Naloga: a) 2Mg(s) + O2(g) 🡪 2MgO(s) b) 2Na(s) + Cl2(g) 🡪 2NaCl(s)
3. Naloga: H2O 🡪 H2 + O2; pravilni odgovori: a, c, d