**Dragi osmošolci,**

**Rešite spodnje preverjanje znanja. Potrudite se, da bodo rezultati čim boljši.**

**Naslednjo šolsko uro pošljem rešitve, da boste pregledali kako vam je šlo.**

Preverjanje znanja kemija 2020

1. Prikaži in poimenuj vezi v naslednjih spojinah, elementih…

Natrijev oksid, molekula dušika, ogljikov tetraklorid, vodikov fluorid

1. Kaj je značilno za ionske kristale?
2. Urejanje enačb:

|  |  |
| --- | --- |
| C + S → CS2  H2 + F2 → HF  Ca + O2 → CaO  Na + Cl2 → NaCl  C + O2 → CO  N2  + H2 → NH3 | SnO2  + C → Sn + CO  BaS + HCl → BaCl2 + H2S  As2O3 + HCl → AsCl3 + H2O  CaO + Al → AL2O3 + Ca  SiO2 + Al → Si + AL2O3  Al + HCl → AlCl3  + H |

* Kalij se s klorom spaja v kalijev klorid.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_R:\_\_\_\_\_\_\_\_\_P:\_\_\_\_\_\_\_

* Aluminij se spaja s kisikom v dialuminijev trioksid.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_R:\_\_\_\_\_\_\_\_\_P:\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kaj pravi zakon o ohranitvi mase?
2. Kako se kaže energija pri kemijskih reakcijah?
3. Nariši energijski diagram za eksotermno reakcijo.
4. Katere vrste kemijskih reakcij poznaš?
5. Zapiši in uredi enačbe popolnega gorenja: CH4, C2H6, C3H8
6. Kaj veš o kovinah?
7. Naštej vire elementov in nspojin v naravi.
8. Izračunaj masne deleže posameznih elementov v ogljikovem dioksidu, natrijevem hidroksidu NaOH, H3PO4
9. Kaj je Ar in Mr- definicija in kako jo izračunamo.