**Izračunavanja u hemiji 3**

Pogledati RTS čas u sredu 6.5.2020.

**Domaći zadatak:**

1. Dovrši sledeće hemijske jednačine
2. CaCO3 → CaO + CO2
3. Мg + Cl2 → MgСl2
4. ZnS + O2 → ZnO + SO2
5. Kvantitativno predstavi sledeće hemijske jednačine
6. 2HgO → 2Hg + O2
7. 3H2 + N2 → 2NH3
8. Zn + Cl2 → ZnCl2
9. Izračunaj masu 3 mol molekula azota
10. Izračunaj masu 1,5 mol кухињске соли
11. Izračunaj količinu amonijaka kaja ima masu 35g
12. Izračunaj količinu aluminijum-oksida koja ima masu 250g
13. Odredi odnos masa elemenata u sledećim jedinjenjima:
14. NH3
15. CaO
16. CaSO4
17. Izraćunaj kolika količina vode treba da se razloži da bi nastalo 2mol molekula kiseonika.
18. Kolika masa aluminijuma je potrebna za reakciju sa 2mol molekula kiseonika tako da nastane aluminijum-oksid?
19. Izračunaj masu hlorovodonika (HCl) koja nastaje u reakciji 142 g hlora sa odgovarajućom količinom vodonika. Kolika je masa vodonika potrebna za ovu reakciju?