Hemijska izračunavanja – stehiometrija (maj 2020.)

1. Izračunati masu proizvoda koja nastaje u reakciji oksidacije 6,2 mol-a aluminijuma? Ar(Al)=27 Ar(O)=16
2. Izrčunati broj mol-a proizvoda ako u reakciji 12 mol-a ugljenik(II)-oksida sa kiseonikom nastaje ugljenik(IV)-oksid? Ar(C)=12 Ar(O)=16
3. Napisati formule sledećih jedinjenja:
4. Magnezijum-bromid;
5. Gvožđe(III)-fosfat;
6. Srebro-jodid;
7. Sumpor(VI)-oksid;
8. Cink-nitrat;
9. Završi rečenice tako da dobiješ tačne iskaze:
10. Količina supstance u hemiji se obeležava slovom \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;
11. Molarna masa se dobija \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;
12. 6,02 ∙ 1023 je \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ i ima jedinicu \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;
13. Dva osnovna tipa hemijskih reakcija su \_\_\_\_\_\_\_\_\_ i \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_;
14. Napiši i izjednači jednačine hemijskih reakcija:
15. Azot + kiseonik → azot(III)-oksid;
16. Analiza hlorovodonika;
17. Sinteza gvožđe(III)-oksida;