Domaći zadatak – hemijske reakcije (april, 2020)

1. Izjednači sledeće jednačine hemijskih reakcija i odrediti kom tipu pripada (analiza ili sinteza):
2. CaCO3 → CaO + CO2
3. HCl → H2 + Cl2
4. F2 + O2 → F2O
5. S + O2 → SO3
6. Sastavi jednačinu hemijske reakcije magnezijum-oksida? U jednačini hemijske reakcije obeleži reaktante i reakcione proizvode.
7. Sinteza aluminijum-oksida;
8. Analiza magnezijum-oksida;
9. Sinteza azot(III)-oksida;
10. Analiza živa(II)-oksida;
11. Sinteza gvožđe(III)-hlorida;
12. Zaokruži DA ako je iskaz tačan, NE ako je iskaz netačan.
13. Fotosinteza je hemijska reakcija. DA NE
14. Razlaganje vode na vodonik i kiseonik primer je reakcije analize. DA NE
15. Jedančina ne mora biti izjednačena. DA NE
16. Napisati formule jedinjenja na osnovu valence:
17. Natrijum-sulfat;
18. Litijum-karbonat;
19. Magnezijum-fosfat;
20. Gvožđe(II)-oksid;
21. Bakar(I)-nitrat;

* Rok da uradite zadatke i pošaljete iste je sreda 9.00 časova. Srećan rad!