**1. Formula natrijum-oksida je:**

 Na2O2  Na2O  NaO  NaO2

**2. MgO je:**

 oksid nemetala  oksid metala

3. Oksid koji ulazi u sastav rđe može se prikazati formulom:

 Fe2O3 x nH2O

 FeO

 Fe2O3

 Fe3O4

4. Za proces sagorevanja neophodan je:

 vodonik

 azot

 kiseonik

 sumpor

5. Koje agregatno stanje ima kiseonik:

 tečno

 čvrsto

 gasovito

6. U molekulu kiseonika prisutna je:

 jonska veza

 nepolarna kovalentna veza

 polarna kovalentna veza

7. CaO sa vodom:

 daje bazu

 ne reaguje sa vodom

 daje kiselinu

 daje ili kiselinu ili bazu zavisno od uslova

8. Za sagorevanja neophodan je:

 kiseonik

 vodonik

9. Fotosinteza se odvija u:

 zemljištu

 zelenim biljkama

 vazduhu

10. Kiseonik ima hemijski simbol:

 H  N  S  O

11. Aluminijum-oksid ima formulu:

 AlO2  AlO  AlO3  Al2O3

12. Ozon ima formulu:

 H3  O2  O3  H2

13. Oksidi su:

 jedinjenja nekog elementa sa vodonikom

 jedinjenja nekog elementa sa kiseonikom

 jedinjenja nekog elementa sa sumporom

 jedinjenja nekog elementa sa azotom

14. NO je:

 kiseli oksid

 neutralni oksid

 bazni oksid

 amfoterni oksid

15. Različiti oblici istog elementa nazivaju se:

 biogeni elementi

 izotopi

 izomeri

 alotropske modifikacije

16. FeO ima naziv:

 gvožđe(IV)-oksid

 gvožđe-oksid

 gvožđe(II)-oksid

17. Kiseonik nastaje u prirodi:

 procesom sagorevanja

 procesom fotosinteze

18. Označi koja od ponuđenih osobina odgovara kiseoniku.

 oštrog mirisa

 bez boje

 plava boja

19. Li2O ima naziv:

 litijum-oksid

 litijum(I)-oksid

 litijum(II)-oksid