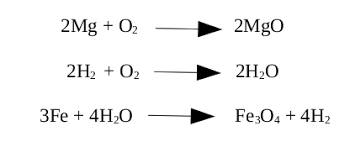
*Sastavljanje jednačina hemijskih reakcija- Test za 8. razred*

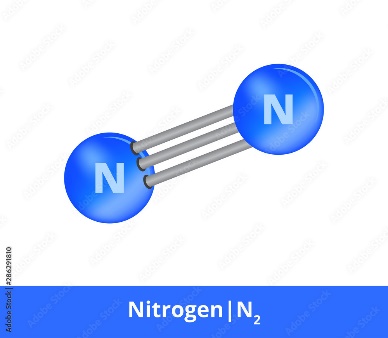
**1. Metali ne grade dvoatomne molekule i zato nemaju indeks.**

 Tačno  Netačno



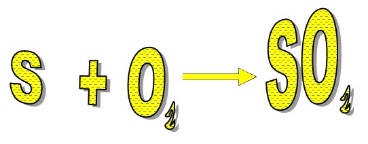
2. Kako se nazivaju supstance koje se nalaze na početku hemijske reakcije?





3. Većina nemetala gradi dvoatomne molekule.

 Netačno  Tačno



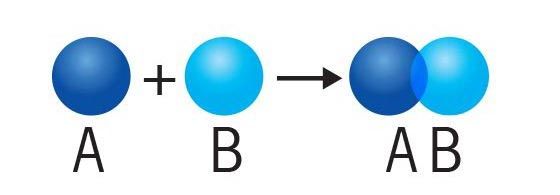
**4. Reaktanti u hemijskoj reakciji oksidacije sumpora do sumpor(IV)oksida su:**

Hemijski elementi

 Hemijska jedinjenja

**5. Da li pri fizičkoj promeni supstance dobijamo novu supstancu?**

 Ne  Da



**6. Hemijske reakcije u kojima od jednostavnijih supstanci nastaju složenije se nazivaju:**

 Reakcije analize  Reakcije sinteze



7. Hemijska reakcija neutralizacija natrijum-hidroksida do sumporne kiseline je:

 NaOH+H₂SO₄→Na₂SO₄+2H₂O

 2NaOH+H₂SO₄→Na₂SO₄+H₂O

 2NaOH+H₂SO₄→Na₂SO₄+2H₂O

8. Pri hemijskim reakcijama neutralizacije nastaju:

 Baze

 So i voda

 Kiseline

9. Primer za hemijsku promenu supstance je

Sečenje hleba

 Rđanje gvožđa

10. Bazni oksidi u reakciji sa vodom grade:

 Kiseline

 Baze

11. Koji koeficijent treba dopisati ispred azotne kiseline u reakciji: N2O5+H2O→HNO3?

 3

 Ne treba upisati koeficijent

 2

12. Ukoliko se neke supstance pomešaju i ne dođe do hemijske reakcije nastaju:

 Soli

 Smeše

 Hidroksidi

13. Obeležiti jednačinu hemijske reakcije u kojoj su reaktanti kalcijum-oksid i voda.

 CaO+H₂O→Ca(OH)₂

 CaCO3→CaO+CO₂

14. U reakciji sagorevanja šibice, reaktanti su:

 Supstance iz drveta i kiseonik  Dim, čađ i ugljenisane supstance

15. Ispravna jednačina hemijske reakcije analize vode je:

 2H₂+O₂→2H₂O

 2H₂O→2H₂+O₂

 H₂O→H₂+2O₂

16. Sumpor, fosfor i ugljenik u okviru nemetala su izuzeci jer:

 Imaju nižu tačku topljenja  Grade dvoatomne molekule

 Ne grade dvoatomne molekule

17. Šta se koristi za izjednačavanje broja atoma sa leve i desne strane reakcije?



18. Reaktanti u reakciji su natrijum i kiseonik, a kao proizvod nastaje natrijum-oksid. Koja od navedenih hemijskih jednačina je ispravna?

 4Na+O₂→2Na₂O

 4Na+O₂→Na₂O

 Na+O₂→2Na₂O