Gvožđe, aluminijum i bakar- svojstva i primena

**1. Al₂O₃ je formula za:**

 Aluminijum-hidroksid

 Aluminijum-oksid

**2. Bakar je veoma dobar provodnik toplote i elektriciteta.**

 Tačno

 Netačno

**3. Kako nastaje aluminijum-oksid?**

 Rastvaranjem aluminijuma u vodi

 Hlađenjem aluminijuma

 Zagrevanjem njegovog hidroksida

 Zagrevanjem aluminijuma na vazduhu

**4. Gvožđe poseduje magnetna svojstva.**

 Netačno

 Tačno

**5. Usled dejstva kiseonika i vlage u vazduhu, površina gvožđa:**

 Ne dešava se ništa, otporan je na dejstvo kiseonika i vlage

 Poprima crvenkastu boju (rđa)

 Poprima crnu boju

**6. Neke od funkcija bakra su:**

 Koristi se za izradu novca i nakita

 Koristi se za izradu spomenika i krovova zgrada

 Koristi se za izradu provodnika

 Koristi se za izradu aviona

 Koristi se za izradu automobila

**7. Fe₂O₃ je formula za:**

 Gvožđe(III)-oksid

 Gvožđe(II)-oksid

 Gvožđe(III)-hidroksid

8. Da li se gvožđe koristi u svom čistom obliku?

 Da

 Ne, zbog svoje krtosti

9. U kom obliku su gvožđe, aluminijum i bakar zastupljeni u prirodi?

 U obliku jedinjenja

 U elementarnom obliku

 U obliku svojih ruda

**10. Šta od navedenog je odlika čelika?**

 Mekši je od gvožđa

 Lakše se oblikuje i izvlači u žice

**11. Šta se dodaje gvožđu kako bi mu se poboljšao kvalitet?**

 Ugljenik

 Čelik

 Bakar

**12. Koji proces nam omogućava da već korišćene predmete od aluminijuma ponovo koristimo za** proizvodnju novih?

 Zagrevanje

 Recikliranje

 Razgradnja

**13. Oksidi gvožđa, aluminijuma i bakra su dobro rastvorni u vodi i sa njom daju hidrokside.**

 Tačno

 Netačno

**14. Odlike elementarnog aluminijuma su:**

 Ima veću električnu i toplotnu provodljivost od gvožđa

 Ima magnetna svojstva

 Mekan, lak metal, srebrnastosive boje

**15. Rđa je složena supstanca koja je u osnovi:**

 Gvožđe(II)-oksida

 Gvožđe(III)-hidroksida

 Gvožđe(III)-oksida

**16. Deo industrije koji se bavi proizvodnjom gvožđa naziva se:**

 Obojena metalurgija

 Crna metalurgija