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