Kalcijum - svojstva i primena - test za 8. razred

**1. Kalcijum-karbonat se koristi u građevinarstvu, vajarstvu, medicini i stomatologiji.**

Tačno

 Netačno

**2. Koji hidroksidi boje crvenu lakmus hartiju u plavo?**

 Baze

 Kiseline

**3. Kako se dobija čist kalcijum?**

 Isparavanjem

 Elektrolizom iz njegovih jedinjenja

 Zagrevanjem

**4. Pri reakciji alkalnih ili zemnoalkalnih metala sa vodom nastaju:**

 Fosfati

 Hidroksidi

 Oksidi

**5. Kalcijum pripada grupi:**

Zemnoalkalnih metala

 Alkalnih metala

 Prelaznih metala

**6. Oksidi alkalnih i većine zemnoalkalnih metala su:**

 Jonske supstance bele boje

 Jonske supstance crvene boje

 Polarne supstance

**7. Pri reakciji kalcijuma i kiseonika nastaje:**

 Kalcijum-oksid

 Kalcijum-karbonat

 Kalcijum-acetat

**8. Hidroksidi su jedinjenja koja sadrže:**

 Hidroksidnu grupu

 Karboksilnu grupu

 Hidroksilnu grupu

**9. Za proizvodnju papira i stakla se koristi:**

 Kalcijum-oksid

 Kalcijum-hidroksid

**10. Izraziti metali imaju:**

 8 valentnih elektrona

 3 valentna elektrona

 1-2 valentna elektrona

**11. Kalcijum je veoma reaktivan prema vodi i kiseoniku, pa se stoga čuva:**

 Ispod tečnosti koja se meša sa vodom

 U petroleumu

 Ispod tečnosti koja se ne meša sa vodom

**12. U svim jedinjenjima alkalnih i većine zemnoalkalnih metala zastupljena je:**

 Polarna kovalentna veza

 Nepolarna kovalentna veza

 Jonska veza

**13. Zemnoalkalni metali sa grupom alkalnih metala čine:**

 Nemetale

 Hemijski izrazite metale

 Prelazne metale

**14. Kalcijum-hidroksid je:**

Gašeni ili neživi kreč

 Negašeni ili živi kreč

**15. Kalcijum se može seći nožem.**

 Tačno Netačno