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