****

**ВИСОКА ШКОЛА СТРУКОВНИХ СТУДИЈА**

**ЗА ОБРАЗОВАЊЕ ВАСПИТАЧА И ТРЕНЕРА СУБОТИЦА**

**FELSŐFOKÚ SZAKIRÁNYÚ ÓVOKÉPZŐ ÉS EDZŐ SZAK SZABADKA**

**Банијска 67, тел. +381(0)24 547-870, факс +381(0)24 547-870**

**Пиб: 100847552, текући рачун: 840-446666-88, матични број: 08058482,**

**шифра делатности: 8542, e-mail: visokaskola@vsovsu.rs, web: www.vsovsu.rs**

**PRIJEMNI ISPIT IZ HEMIJE SND 2022/23.**

**Šifra studenta: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Broj bodova: \_\_\_\_\_\_\_** (maks. 20)

Poštovani, vreme izrade testa je 60 minuta, isključivo plavom ili crnom hemijskom olovkom.

Svaki tačan odgovor nosi 1 poen. Želimo Vam puno uspeha u radu!

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Koliko elektrona ima element koji ima atomski broj 20, a maseni broj 40? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Element čija je elektronska konfiguracija 1s2 2s2 pripada \_\_\_\_\_ periodi periodnog sistema elemenata.
3. Za gruba odmeravanja zapremine tečnosti koristi se \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. Dopunite rečenicu.

Ukoliko pravite 45%-tni vodeni rastvor soli, to znači da treba da dodate 45g soli i \_\_\_\_\_\_\_\_\_ g vode.

1. Kako se zove jedinjenje N2O5?
   1. azot-dioksid
   2. natrijum-pentoksid
   3. azot(II)-oksid
   4. azot(V)-oksid
2. Zaokružite tačan oksidacioni broj aluminijuma u jedinjenju Al2O3.
   1. +2
   2. - 2
   3. - 3
   4. +3
3. 85 cm3 = \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ L
4. Predstavite hemijskom formulom :

a) šest molekula kiseonika \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_   
Koliko atoma kiseonika ima u šest molekula kiseonika ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_   
b) četiri molekula sumpor(VI)-oksida \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_   
Koliko atoma sumpora ima u pet molekula ovog oksida ? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Upišite odgovarajuće koeficijente u hemijsku jednačinu. P4 + \_\_\_ O2 → \_\_\_ P2O5
2. CH3CH3 je formula za jedinjenje koje se naziva \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Napišite strukturnu formulu 2-propanona.

1. Zaokružite DA ako je iskaz tačan ili NE ukoliko nije.

a) Redukcijom ketona nastaju aldehidi. DA NE

b) Oleinska kiselina sadrži sistem konjugovanih dvostrukih veza. DA NE

c) Adenin ne ulazi u sastav ribonukleinskih kiselina. DA NE

d) Palmitinska kiselina ima 12 atoma ugljenika. DA NE

e) Proteini su građeni od monosaharidnih jedinica. DA NE

1. U molekulu vodonika prisutna je:
2. jonska veza
3. kovalentna polarna veza
4. metalna veza
5. kovalentna nepolarna veza