

Hemija



1. Definiši sledeće izraze:
 - a. Elementi
 - b. Jedinjenja
 - c. Hemijski simboli
 - d. Rastvori
 - e. Atomi
 - f. Molekuli
 - g. Periodni system
 - h. Sagorevanje
 - i. Kiseline
 - j. Soli
 - k. Proton
 - l. Neutron
 - m. Elektron
 - n. Destilacija
 - o. Frakciona destilacija
 - p. Filtriranje
2. Koji gasovi mogu da ubiju i kako? Objasni princip rada jednog načina gašenja hemijske vatre.
3. Navedi dva česća izvora ugljen monoksida. Zašto je opasan?
4. U kojim stanjima može da postoji materija?
5. Uradi pet od sledećih stvari i objasni hemijsku reakciju koja se dešava:
 - a. Pokušaj da zapališ šećernu kocku, prvo bez a zatim sa malo pepela dodatog na kocu, i time pokazujući delovanje katalizatora.
 - b. Stavi ledenu kocku u čašu vode, zatim stavi konac od 10 cm na vrh čaše i leda, zatim reši problem vađenja kocke leda iz vode bez dodirivanja kocke.
 - c. Uz pomoć vode, terpentina i sapuna, prenesi sliku iz novina na čist list papira.
 - d. Uz pomoć sveće i parčeta kartona, vizuelno pokažite tri dela plamena sveće.
 - e. Uz pomoć posude sa vodom, drvenih šibica, komada šećera i nekog sapuna, pokaži delovanje šećera i sapuna na plutajuće šibice.
 - f. Stavite sveže jaje u pijaću vodu, zatim u vodu dodaj so i posmatraj koja će biti razlika.
 - g. Prikaži da rđa koristi kiseonik uz pomoć čelične vune, olovke, gumice za kuhinju, čaše vode i posude sa vodom.
 - h. Prikaži boje koje se prave kada se sledeće spaljuje: so, bakar, sulfat i borna kiselina.
 - i. Napravi nevidljivo mastilo.
 - j. Pokaži da Natrijum Karbonat ili soda za pranje sadrži vodu