**KEMIJA 1. letnik**

 **Točke: \_\_\_\_\_\_/33, % \_\_\_\_\_\_**

 **Ocena:**

 **Ime in priimek:**

**100-90% = 5**

**89-78% = 4**

**77-63% = 3**

**62-50% = 2**

(\_\_\_/1) Element Indij spada v \_\_\_\_\_\_ skupino in \_\_\_\_\_\_ periodo.

(\_\_\_/3) Napišite pravilno kemijsko ime naslednjih spojin po grških števnikih:

 a) CaCl2

 b) Rb3PO4

 c) FeSO4 **.** 7 H2O

(\_\_\_/3) Napišite pravilno kemijsko ime naslednjih spojin po Stocku:

 a) Li2SO4

 b) CBr4

 c) Al(OH)3

(\_\_\_/3) Zapišite pravilno kemijsko formulo naslednjih spojin:

 a) barijev sulfid

 b) kalcijev hidrogenkarbonat

 c) železov(III) klorid heksahidrat

(\_\_\_/2) Napišite ime laboratorijske opreme in opišite, zakaj se uporablja.

(\_\_\_/2) Skicirajte kovinski obroč in trinožnik in povejte, za kaj se uporabljata.

(\_\_\_/2) Kateri osnovni varnostni ukrepi (zaščita), za katero moramo poskrbeti v laboratoriju?

(\_\_\_/1) Kaj opisujejo S stavki?

(\_\_\_/1) Poimenuj znak.

(\_\_\_/1) Kaj pomeni simbolE?

(\_\_\_/2) Na nov in star način označevanja nevarnih snovi narišite znak za vnetljivo.

(\_\_\_/1) Definirajte, kaj so čiste snovi.

(\_\_\_/1) Kaj so homogene zmesi?

(\_\_\_/2) Opišite, v katerem primeru je zmes sladkorja in vode heterogena in katerem homogena zmes.

(\_\_\_/2) Naštejte vsaj štiri fizikalne lastnosti snovi.

(\_\_\_/1) Opišite metodo ločevanja z destilacijo.

(\_\_\_/1,5) Kako bi ločil zmesi, ki jih sestavljajo:

pesek in voda:

lesno žaganje in voda:

svinčeva ruda galenit in železova ruda hematit:

(\_\_\_/2) Naredimo zmes čajne žličke cedevite in vode. Masa cedevite je 1,05 g, masni odstotek cedevite znaša 1,50%. Kolikšna je masa vode?

(\_\_\_/1,5) Izračunajte masni odstotek natrija v natrijevem sulfidu.