

TEST – B

1. Naslednje snovi razvrsti med kemično čiste snovi in zmesi.

Snovi: nafta, vodna para, jeklo, baker, morska voda, klor, zemlja, kis, radenska, žveplo.

Kemično čiste snovi: *vodna para, baker, klor, žveplo*

Zmesi: *nafta, jeklo, morska voda, zemlja, kis, radenska*

2. Predlagaj in napiši najbolj enostavne ločitvene postopke za zmesi:

- a) zmes železnih kroglic in joda: *z magnetom*
- b) zmes barvil v flomastru: *z kromatografijo*
- c) zmes sladkorja in vode: *z uparevanjem*
- d) odstranitev vonja iz soka: *z adsorbacijo*

3. Pojasni naslednje kemijske ali fizikalne pojme:

- a) emulzija – *zmes dveh tekočin, ki se ne mešata.*
- b) Vrelišče – *temperatura pri kateri se snov spremeni iz tekočega v plinasto stanje.*
- c) Destilacija – *ločevalni postopek pri katerem izkoriščamo razlike v temperaturah vrelišč.*
- d) Spojina – *snov dveh elementov; je kemično čista*

4. S formulo in kemijskimi oznakami napiši vodo v vseh treh agregatnih stanjih.

$H_2O(s)$ – trdna (led)

$H_2O(l)$ – tekoča

$H_2O(g)$ – plinasta (para)

5. Nariši znaka za nevarnost, ki opozarjata, da je v steklenici.

- a) vnetljiva snov:
- b) jedka snov:

6. Pojasni pomen S stavkov.

so varnostni stavki. Dajejo nam navodila kako uporabljati kemijske snovi, da ne pride do nesreč.

7. Napiši z besedami naslednje kemijske zapise (katera snov je in koliko je ta snov):

- a) 10 Na : *deset atomov natrija*
- b) 12 Cl₂ : *dvanajst molekul klora*
- c) 16 CO₂ : *šestnajst molekul ogljikovega dioksida*
- d) 3 P₄ : *tri molekule fosforja*