**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*

1. **Predlagaj in napiši najbolj enostavne ločitvene postopke za zmesi:**
	1. zmes železnih kroglic in joda: *z magnetom*
	2. zmes barvil v flomastru: *z kromatografijo*
	3. zmes sladkorja in vode: *z uparevanjem*
	4. odstranitev vonja iz soka: *z adsorbacijo*
2. **Pojasni naslednje kemijske ali fizikalne pojme:**
	1. emulzija – *zmes dveh tekočin, ki se ne mešata.*
	2. Vrelišče – *temperatura pri kateri se snov spremeni iz tekočega v plinasto stanje.*
	3. Destilacija – *ločevalni postopek pri katerem izkoriščamo razlike v temperaturah vrelišč.*
	4. Spojina – *snov dveh elementov; je kemično čista*
3. **S formulo in kemijskimi oznakami napiši vodo v vseh treh agregatnih stanjih.**

*H2O (s) – trdna (led)*

*H2O (l) – tekoča*

*H2O (g) – plinasta (para)*

1. **Nariši znaka za nevarnost, ki opozarjata, da je v steklenici.**
	1. vnetljiva snov:
	2. jedka snov:
2. **Pojasni pomen S stavkov.**

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

1. **Napiši z besedami naslednje kemijske zapise (katera snov je in koliko je ta snov):**
	1. 10 Na : *deset atomov natrija*
	2. 12 Cl2 *: dvanajst molekul klora*
	3. 16 CO2 : *šestnajst molekul ogljikovega dioksida*
	4. 3 P4 : *tri molekule fosforja*