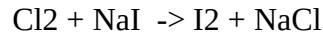


1. Element je rumena trdna snov, netopna v vodi, ki se lahko pri sobni temperaturi samovžge. Pri gorenju se indikatorski papirček obarva rdeče in nastala snov je topna v vodi.

- Kateri element je to?
- Napiši reakcijo gorenja!
- Napiši reakcijo produkta gorenja z vodo!

2. Katere trditve so pravilne? Utemelji!!



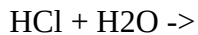
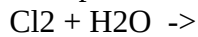
- Klor je oksidant
- Klor je reducent
- Jod lahko ekstrahira v raztopini  $\text{CCl}_4$
- Raztopina, ki nastane je vijolično obarvana
- Jod je reducent

3. Kaj je višje in zakaj?

- vrelišče HF ali HI
- elektronegativnost Cl ali I
- kislost HCl ali HF?

4. Primerjaj reaktivnost dušika in fosforja in povej, zakaj takšne razlike!!!

5. Napiši naslednje reakcije!



6. Kakšna snov je žveplov cvet in kakšne lastnosti ima? Opiši spreminjanje zgradbe in lastnosti pri segrevanju te snovi!

---

>B>

1. Kako industrijsko pridobivajo klor? Napiši reakcije!

2. Kaj je bolj reaktivno- kisik ali žveplo in zakaj?

3. Kaj je večje?

- kislost HClO ali HClO<sub>4</sub>?
- vezna energija Cl<sub>2</sub> ali Br<sub>2</sub>?
- vrelišče Hf ali HI?

4. Primerjaj zgradbo in lastnosti 7. In 5. skupine!



(      ?reakcija?      )

- uredi ,povej če je katera izmed reakcij redoks reakcija
- Koliko molov kisline nastane, če damo v zmes 124 g fosforja?

6. Napiši reakcije!

