Halkogeni elementi

U šestoj grupi periodnog sistema se nalaze elementi:

1. Kiseonik (O),
2. Sumpor (S),
3. Selen (Se),
4. Telur (Te) i
5. Polonijum (Po).

Ovi elementi se nalaze u prirodi u obliku svojih ruda, pa su dobili naziv i **HALKOGENI ELEMENTI**.

Elementi šeste grupe periodnog sistema imaju šest elektrona u posljednjem energetskom nivou.

Halkogeni elementi se u prirodi javljaju u više **ALOTROPSKIH MODIFIKACIJA**:

- Kiseonik ima dvije alotropske modifikacije,
- sumpor ima nekoliko,
- selen ima jednu metalnu i jednu nemetalnu,
- telur se javlja u dvije alotropske modifikacije,
- a polonium je radioaktivan element.

Sa porastom rednog broja **RASTU**:

1. atomske mase halkogenih elemenata,
2. atomski poluprečnici, pa time i metalne osobine elemenata ove grupe,
3. gustina halkogena za čvrsta agregatna stanja,
4. tačka topljenja i
5. tačka ključanja.

Sa porastom rednog broja **OPADAJU:**

1. nemetalne osobine halkogena,
2. jonizaciona energija,
3. stabilnost hidrida halkogena i
4. elektronegativnost elementa.

BOJA nemetalnih modifikacija se mijenja:

- Kiseonik je plavičaste boje,
- sumpor je žut,
- selan je crven u nemetalnoj modifikaciji,
- a telur je siv.

LIVEWORKSHEETS