

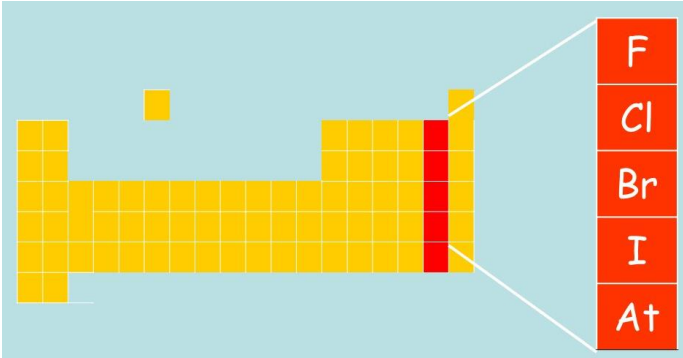
HALOGENI ELEMENTI

Kateri elementi sodijo med halogene elemente?

Elemente **VII. skupine** periodnega sistema imenujemo halogeni.

1. SKUPNE ZNAČILNOSTI HALOGENIH ELEMENTOV

- Vsi halogeni elementi tvorijo **dvoatomne molekule**.
- **Tališča in vrelišča** se večajo po skupini navzdol.
- Halogeni so **reaktivne** nekovine. Najbolj reaktiven je fluor, reaktivnost se manjša po skupini navzdol.
- Klor in brom se v vodi **raztapljata** – vodni raztopini imenujemo klorovica in bromovica.



F
Cl
Br
I
At

FLOUR

- Plin.
- **Zelo reaktiven.**
- Najdemo ga v različnih mineralih.
- Najbolj znana je uporaba fluorovih spojin v zobnih pastah (preprečevanje zobne gnilobe).

KLOR



- **Strupen plin** zadušljivega vonja.
- Manj reaktiven kot fluor.
- Nekoč so ga uporabljajo kot bojni strup, danes za ga uporabljamo kot belilo, razkužilo, za razkuževanje vode (bazeni)



BROM

- Škodljiva **tekočina** z dušljivimi in strupenimi parami.

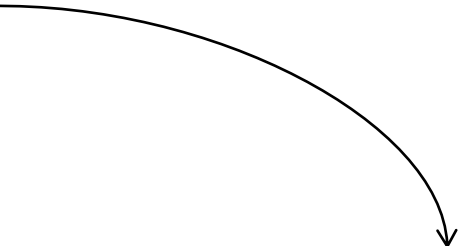
JOD

- Trdna **siva snov**, ki sublimira že pri nizki temperaturi.
Ponovi, kaj je sublimacija.
- **Jodovo tinkturo** (raztopina joda v etanolu) uporabljamo v zdravstvu za razkuževanje.
- Jod je pomemben element v našem telesu (za delovanje ščitnice).



2. Zanje so značilne reakcije

IZPODRIVANJA.



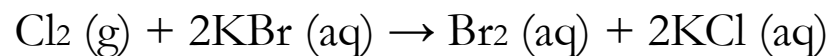
Bolj reaktiven halogen izpodrine manj reaktivnega iz njegove raztopine.

Primer:

Klor lahko izpodrine brom iz raztopine kalijevega bromida.

Klor + kalijev bromid \rightarrow brom + kalijev klorid

Besedno enačbo zapiši s simboli in formulami ter jo uredi.



ŽLAHTNI PLINI

Žlahtni plini so elementi, ki se nahajajo v **VIII. skupini** periodnega sistema elementov.

Zapiši, kateri elementi sodijo med žlahtne pline.

Pri sobnih pogojih so **enoatomni plini brez barve in vonja**.

1. NAHAJANJE IN PRIDOBIVANJE

Žlahtni plini se nahajajo v **zraku**. Iz zraka jih pridobivamo z destilacijo (postopnim segrevanjem in uparivanjem) utekočinjenega zraka.

Helij pridobivamo iz **zemeljskega plina**.

2. REAKTIVNOST

Žlahtni plini so **malo reaktivne spojine**. *Zakaj?*

3. UPORABA IN POSEBNOSTI

Iz učbenika str. 75 izpiši uporabo žlahtnih plinov.