



Pozdravljeni.

Še malo in spoznali boste ves periodni sistem. Ne sicer čisto podrobno, ampak nekaj vedenja pa bo.

Torej, še zaključek.

Magda Kosič

Cilj: zapisati značilnosti halogenih elementov in žlahtnih plinov

Naloga: Prepiši v zvezek.

Naslov:

## HALOGENI ELEMENTI

9	<b>F</b>	fluor
17	<b>Cl</b>	klor
35	<b>Br</b>	brom
53	<b>I</b>	jod



F      Cl      Br      I



## HALOGENI ELEMENTI

HALOGENI ELEMENT	LASTNOSTI	UPORABA
FLUOR	STRUPEN, BLEDO RUMEN PLIN, ZELO REAKTIVEN	JEDRSKA INDUSTRIJA, ZOBNA PASTA
KLOR	ZELENKASTO RUMEN PLIN, TEŽJI OD ZRAKA, MOČNEGA VONJA	BELILO, DEZINFEKCIJSKO SREDSTVO
BROM	RDEČKASTO RJAVA TEKOČINA MOČNO NEPRIJETNEGA VONJA, STRUPENA	KEMIJSKA, FOTOGRAFSKA, FARMACEVTSKA INDUSTRIJA
JOD	TEMNO VIJOLIČASTA, SIVA TRDNA SNOV, SUBLIMIRA	MEDICINA, FOTOGRAFIJA, DIŠAVE

Naslov:

## ŽLAHTNI PLINI

- ✗ VIII. skupina.
- ✗ So nereaktivni.
- ✗ Helij: polnjenje balonov, dihalnih aparatov.
- ✗ Neon, argon: svetilne cevi.
- ✗ Kripton: poveča svetilnost.
- ✗ Ksenon: fotografske bliskavice.



**Reši DZ: stran 75, naloga 3 (učbenik, stran 111), stran 76, naloga 4 (zgoraj) stran 76, naloga 1, stran 77 (cela stran).**

