



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 F fluor
17 Cl klor
35 Br brom
53 I jod

The image shows four glass bottles labeled F, Cl, Br, and I from left to right. The bottle for Fluorine (F) is clear. The bottle for Chlorine (Cl) contains a light green liquid. The bottle for Bromine (Br) contains an orange-red liquid. The bottle for Iodine (I) contains a dark brown solid.

The image shows four pairs of spheres representing diatomic molecules. The first pair (Fluorine) is yellow. The second pair (Chlorine) is green. The third pair (Bromine) is brown. The fourth pair (Iodine) is purple.

HALOGENI ELEMENTI

HALOGENI ELEMENT	LASTNOSTI	UPORABA
FLUOR	STRU PEN, BLEDO RUMEN PLIN, ZELO REAKTIVEN	JEDRSKA INDUSTRIJA, ZOBNA PASTA
KLOR	ZELENKASTO RUMEN PLIN, TEŽJI OD ZRAKA, MOČNEGA VONJA	BELILO, DEZINFKECIJSKO 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: fotografске bliskavice.



Reši DZ: stran 75, naloga 3 (učbenik, stran 111), stran 76, naloga 4 (zgoraj)

stran 76, naloga 1, stran 77 (cela stran).

