

Pracovní list: Halogeny

1. Doplně údaje v tabulce:

protonové číslo	název prvku v 19. stol.	vlastnost	současný název	značka prvku	počet valenč. el.	elektronegativita
	solík	ničí bakterie a choroboplodné zárodky				
	kazík	nachází se v kostech a zubní sklovině				
	chazulík	šedočerná pevná látka				
	brudík	červenohnědá kapalina				

2. Doplně věty:

Elementární je tmavě fialová až černá látka, která za atmosférického tlaku přechází z pevné přímo do plynné fáze. Této skupenské změně se říká Roztok ve směsi alkohol – voda je nazýván tinktura a slouží v medicíně k Lihový roztok se také používá k důkazu škrobů, typické je zabarvení. patří mezi prvky, nezbytné pro vývoj lidského organismu. Je součástí hormonů vylučovaných štítnou žlázou, z nichž nejdůležitější je V současné době se uměle přidává do kuchyňské soli a do řady mléčných výrobků určených pro děti.

..... je toxický, světle zelený plyn, druhý člen řady halogenů. V přírodě se vyskytuje nejhojněji v kamenné. Je také důležitou součástí žaludečních šťáv. Překyselení žaludečních šťáv vnímáme jako, k neutralizaci použijeme např. má silné bělicí a dezinfekční vlastnosti. Byl použit v první světové válce jako první bojový plyn. Užívá se k výrobě umělých hmot, rozpouštědel, léčiv, k dezinfekci pitné vody, k bělení textilií, papíru, jako základ bojových látek, v metalurgii.

..... je červenohnědá kapalina. Na Zemi je přítomen ve formě sloučenin, většina z nich je rozpuštěna v mořské vodě a ve vodě některých vnitrozemských jezer (Mrtvé moře, Velké solné jezero). Je značně toxický. Díky poměrně nízkému bodu varu se rychle odpařuje a jeho páry ve vyšších koncentracích mohou způsobit smrt udušením, i v nižších koncentracích však poškozují pokožku a především oči. Jedna ze solí má využití ve fotografickém průmyslu.

..... je značně toxický, nazelenalý plyn. Příjem je žádoucí především pro vývoj zdravých zubů. Některé zubní pasty proto mají záměrně zvýšený obsah sloučenin Polymer, který obsahuje, známý pod obchodním názvem, je mimořádně chemicky a tepelně odolný. Má velmi mnohostranné využití: kuchyňského nádobí, žehličky, skluznice lyží, běžek, atd.

3. Spoj název halogenu s jeho vlastností:

CHLOR**FLUOR****BROM****JOD**

sublimace dezinfekce pitné vody výskyt v zubní sklovině a v kostech

výroba teflonu a freonů výskyt v hormonu štítné žlázy thyroxinu bojový plyn kazivec

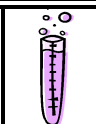
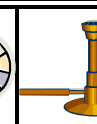
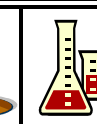
v roztoku k dezinfekci výroba dezinfekčních prostředků, bělidel pevná šedočerná látka

v mořské vodě a v minerálních pramenech v roztoku k důkazu škrobu červenohnědá kapalina

výskyt v mase mořských živočichů, ve tkáních mořských řas přidáván do kuchyňské soli

výroba PVC leptá pokožku, jedovaté páry jeho nedostatek způsobuje duševní poruchy

4. Podle zadaného kódu slož **názvy prvků**. Vyluští **značky prvků** a **protonová čísla**.

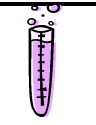
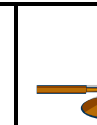
											
B	C	D	F	Ch	I	J	L	M	O	R	U

									
0	1	2	3	4	5	6	7	8	9

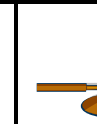
	







5. Ve větách najdi skryté názvy prvků, napiš jejich název a chemickou značku:

a) Br, omáčku z hub nemám rád.

.....

b) Ten kroj od babičky nosím pouze o slavnostech.

.....

c) Pepík se bouchl o roh stolu a měl velkou modřinu.

.....

d) Zvěrolékaře rafl u ordinace pes Alík.

.....

e) Naše babička Vlasta trpí nespavostí.

.....