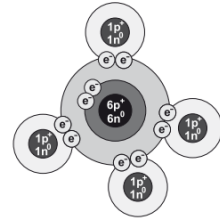
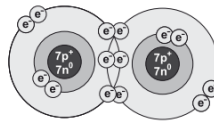
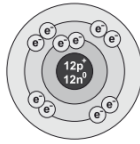
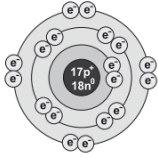


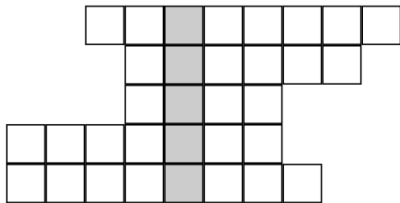
Vypracuj následující pracovní list.

Pojmenuj správně částice chemických látek na obrázku. Zapiš je také pomocí značek chemických prvků nebo chemických vzorců (použij PSP).



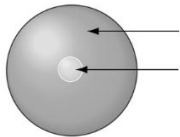
.....

Doplň typy různorodých směsí:

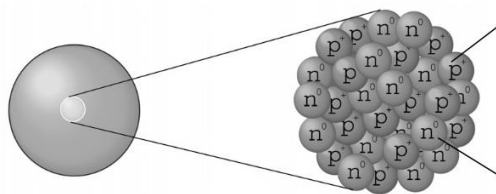


- směs kapaliny a pevné látky
- směs dvou nemísitelných kapalin
- směs kapaliny a plynné látky
- směs kapaliny a plynné látky
- směs s velikostí částic na hranici stejnorodé a různorodé směsi

Pokus se popsat model atomu.



.....



.....

Podle protonových čísel vyhledej značku a název prvku. Zapiš také, kolik elektronů ve svém elektronovém obalu prvek má.

- 35
- 2
- 10
- 24
- 98
- 75

Dokážeš se orientovat v PSP? Zkus si vyplnit tabulku.

Značka prvku	Název prvku	Protonové číslo	Počet elektronů	Kov, polokov, nekov
Au				
	sodík			
		14		
			16	

Chemie; 9. ročník; 19.10.-23.10.2020

Elektrony atomu olova jsou umístěny v vrstvách. Valenční vrstva je označena číslem nebo písmenem

Pokus se najít v PSP prvky podle jejich umístění ve skupinách a periodách. Doplň vždy název a značku příslušného prvku:

V.A skupina, 3. perioda VI.B skupina, 4. perioda

I.B skupina, 6. perioda I.A skupina, 3. perioda

Dokaž, že umíš z PSP odvodit, kolik valenčních elektronů mají:

fluor, chlor, brom, jod

Doplň text.

Atomy se stejným..... (Z) označujeme jako

Atom je elektroneutrální částice. To znamená, že má stejný počet nabitých

a nabitých částic. Atom má tedy stejný počet a

Najdi a doplň chybějící informace o chemických prvcích:

<p><i>Chlorum</i></p> <p>17Cl</p>	<p>Brom</p> <p><i>Bromum</i></p> <p>35</p>	<p>Vodík</p> <p>1H</p>	<p><i>Calcium</i></p> <p>20Ca</p>	<p>Germanium</p> <p><i>Germanium</i></p>	<p>84</p>
--	--	-------------------------------	--	--	-----------

V PSP vybarvi místa obsazená polokovy. Zapiš si také názvy a značky těchto prvků.

.....

Doplň názvy sloučenin:

PbO₂

P₂O₅

CaO

N₂O

Vytvoř vzorce oxidů.

oxid manganistý

oxid bromný

oxid arsenitý

oxid hořečnatý