

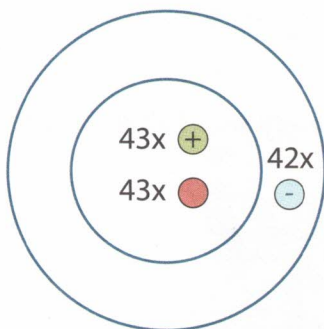
VZNIK IONTŮ

5. Doplň do textu slova z rámečku.

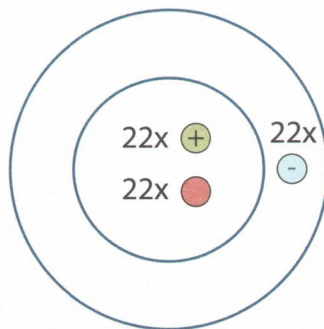
Atom se skládá z a z jádra. V jádře se nachází a neutrony. Elektrony mají elektrický náboj. Občas se několik z atomu může odtrhnout nebo je atom může přijmout. Dochází k tomu např. při V takovém případě vznikne Když do obalu atomu elektrony, vznikne iont záporný. Odtrhnutím elektronu z obalu vznikne neboli

iont, obalu, elektronů, kationt, protony, tření, záporný, kladný iont, přidáme.

6. Petr měl v písemné práci zakreslit aniont jodidový I^- a kationt titaničitý Ti^{4+} . Celé to ale popletl. Oprav mu jeho chyby. Pro zjištění protonového čísla použij periodickou tabulku prvků z učebnice.



aniont
jodidový

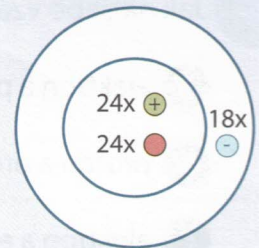


kationt
titaničitý

7. Spoj dvojice, které k sobě patří.

atom lithia

neutron



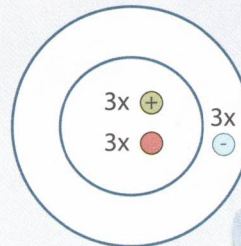
kladný iont

kationt



proton

kationt chromový



elektron

8. Hledej v osmisměrcе prvky z tabulky vpravo. Vysvětli pojem, který je řešením tajenky. A tentokrát pozor! V tajence je chyták! Některý z prvků se v osmisměrcе nachází dvakrát, ale neprozradíme ti, který to je.

V	A	R	U	N	O	N
I	O	R	H	R	T	O
B	A	D	L	N	A	E
N	A	R	Í	S	L	N
O	N	C	K	K	Z	T

BOR	CÍN	NEON	SÍRA
UHLÍK	URAN	VODÍK	ZLATO

Řešením tajenky je

Jde o

.....