

## Chemie 8 4. část

Učebnice: poslední strana PEROODICKÁ SOUSTAVA PRVKŮ

Online hodina 10. 11. nebo pro samostatnou práci (nelze se připojit na online hodinu)

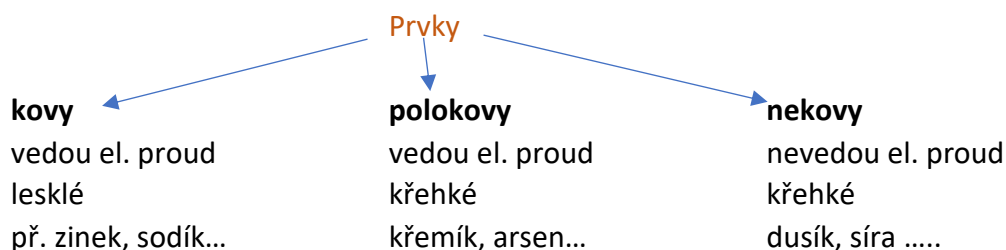
Zadání:

1. opakování orientace PSP a rozdělení PSP
2. Informace o jednotlivých prvcích z tabulky
3. DÚ na příští online hodinu (proběhne kontrola 19. 1. čt 9.45 – 10.30 h)

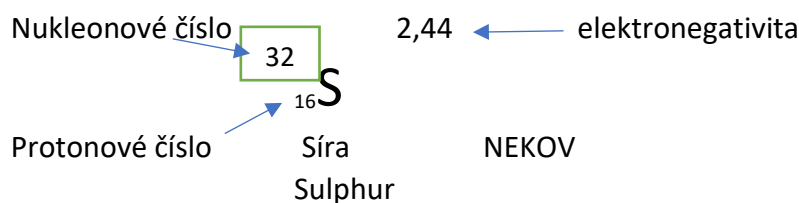
Cíle hodiny:

1. Rozdělení PSP  
Periody, skupiny, počet elektronových vrstev, počet valenčních elektronů  
Periodický zákon, D. I. Mendělejev
2. Nová látka – stále Periodická soustava prvků

Zápis:



Samostatný prvek v tabulce:



**Elektronegativita** = číselná hodnota, která vyjadřuje sílu k sobě poutat jiný atom

**Protonové číslo** = vyjadřuje počet protonů v jádře  $p^+ = e^-$

**Nukleonové číslo** = vyjadřuje počet nukleonů v jádře = počet protonů a neutronů dohromady

Např. Elektronegativita: fosfor P – 2,06 → kyslík O 3,50 (přitáhne fosfor)  
Protonové číslo 15  $15p^+ = 15e^-$  16  $16p^+ = 16e^-$   
Nukleonové číslo 30 ( $15p^+ + 15n^0$ ) 32 ( $16p^+ + 16n^0$ )

název	značka	Elektro- negativita	Protonové číslo	Nukleonové číslo	Počet protonů $p^+$	Počet neutronů $n^0$	Počet elektronů $e^-$
zinek	Zn	1,66	30	60	30	30	30
dusík	N	3,07	7	15	7	8	7
uhlík	C	2,50	6	12	6	6	6

3.	DÚ z online hodiny – neposílat, kontrola bude na další online hodině (19.11. v 9:45 h)						
Název	Značka	Elektro- negativita	Protonové číslo	Nukleonové číslo	Počet protonů $p^+$	Počet neutronů $n^0$	Počet elektronů $e^-$
					1	2	
		0,97		6			
						10	9
křemík						14	
	K			39			

- Ten, kdo se nezúčastnil (10. 11.) a nezúčastní ani následné online hodiny (19.11.), nafocené pošle do **18.11.** na [dagmar.hegrova@zspilnikov.cz](mailto:dagmar.hegrova@zspilnikov.cz)
- V úterý 17. 11. je státní svátek, online hodina **přesunuta na čtvrtek 19. 11. v 9:45 h**