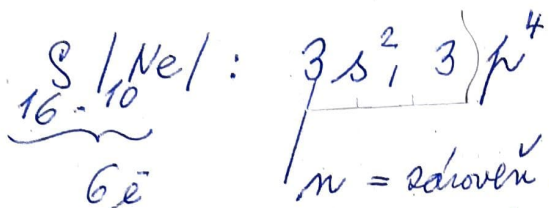
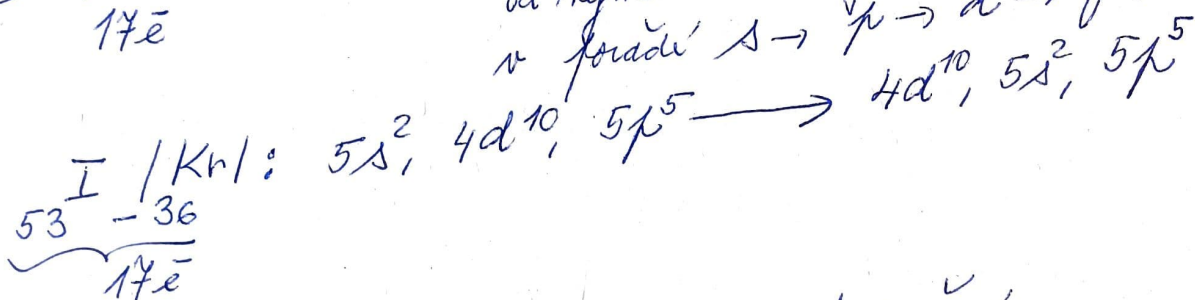
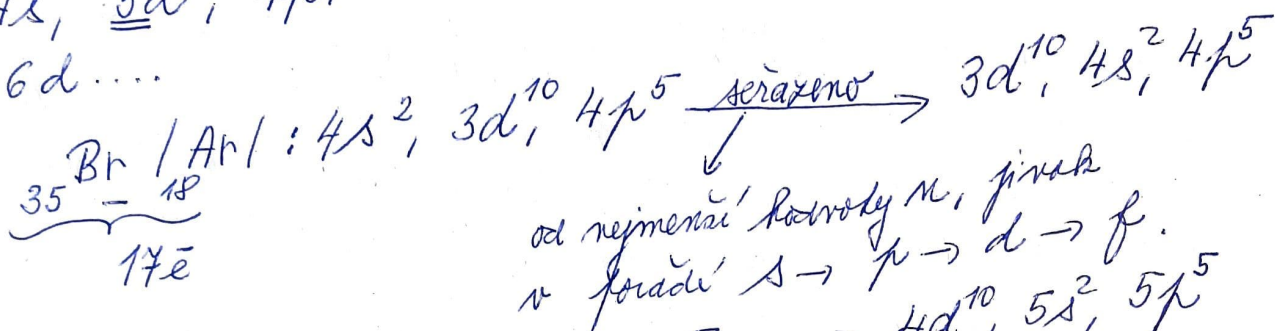


**B** elektron. konfigurace dle předcházejícího  
malého (inertního) plynu - s. kl. počet.



$n$  = sdružen č. periody ve kt. se prvek nachází.  
 vždy orbit s a pak další v pořadí  
výstřed. principy: 1s, 2s, 2p, 3s, 3p,

4s, 3d, 4p, 5s, 4d, 5p, 6s, 5d, 4f, 6p, 7s,  
 6d....



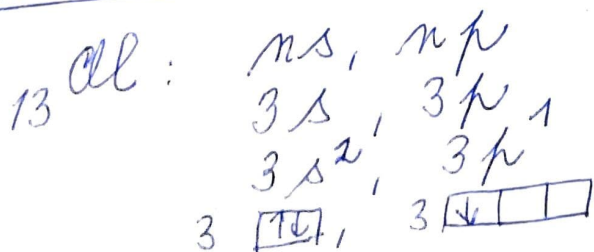
**C** el. konfig. valenčních e<sup>-</sup>. Valenční  
 vrstva (sfeera, hladina) je poslední od jádra  
 pro daný atom.



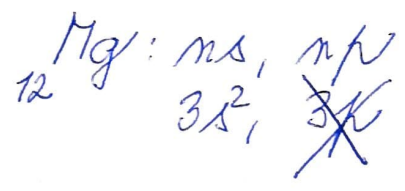
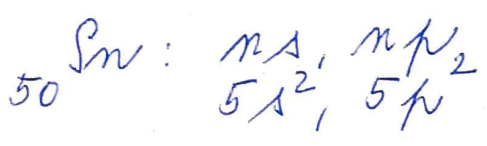
a) el. konf. základních (hlavních) prvků (I.A - VIII.A)  
 valenč. e<sup>-</sup> zaplní  $ns, np$

hodnota kl. kvant. č. = číslo periody

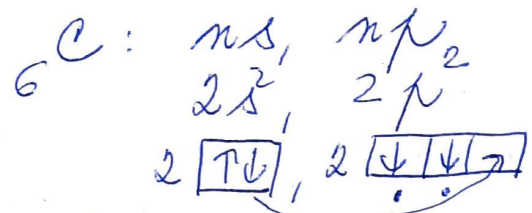
! Počet valenč. e<sup>-</sup> = číslo skupiny, ve kt. prvek leží



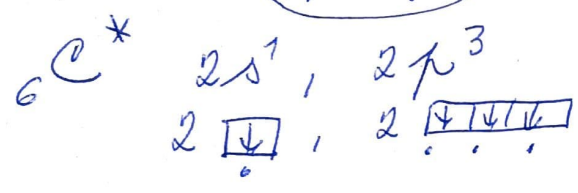
otoc!



$^{10}\text{Ne}: ns, np$   
 $2s^2, 2p^6 \Rightarrow$  kvasífera  $\rightarrow$  inertní =  
 = setekný plyn.



elektr. je doživavý pouze  
 v CO ( $\text{C}=\text{O}$ )

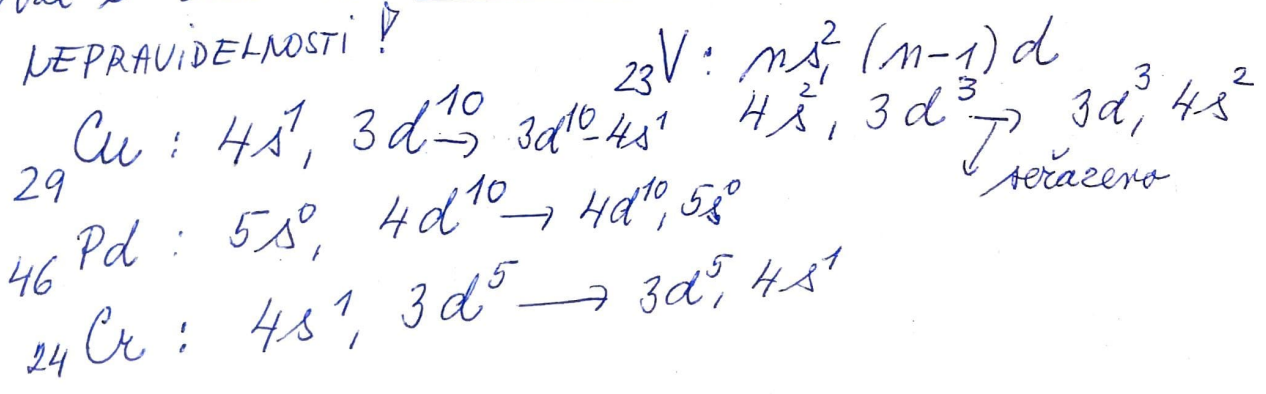


vůdce jinde čtyřvárný!  
 \* excitovaný stav  $\rightarrow \bar{e}$   
 přechází na vyšší energetické  
 hladiny do nejbližšího

VAKANTNÍHO (prázdného) orbitu v pořadí  $s \rightarrow p \rightarrow d \rightarrow f$ .

b) el. konf. přechodných prvků (prvky sk. B)

val. e. leží v  $ns^{0-2}, (n-1)d^{1-10} \Rightarrow$  kv. d. prvky  
 NEPRAVIDELNOSTI!



c) el. konf. vnitřně přechodných prvků  
 (lanthanoidy, aktinoidy) prvky f

val. e. leží v  $ns^2, (n-1)d^{0-2}, (n-2)f^{0-14}$

NEPRAVIDELNOSTI.