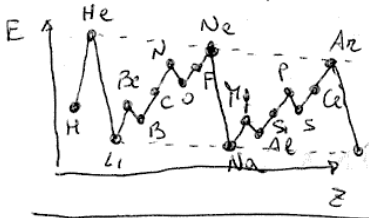


1) Cos'è l'energia di ionizzazione?

È l'energia che un atomo assorbe quando viene trasformato in ione (la minima) positivo secondo la reazione (per il sodio) $Na \rightarrow Na^+ + e^-$

$\Delta H = EI$ Il grafico delle energie di 1° ionizzazione è:



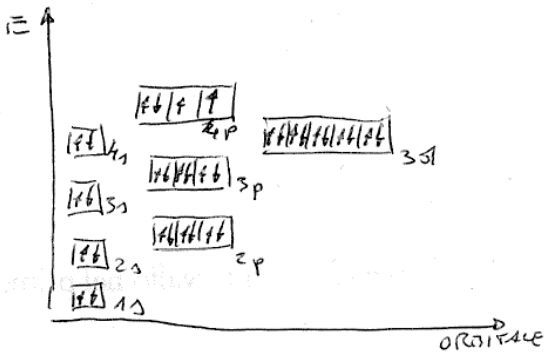
Aumenta da sinistra verso destra e dal basso verso l'alto nella Tavola Periodica

2) Scrivi la configurazione elettronica del Se
(elencando orbitali + quante e): $Se (1s)^2 (2s)^2 (2p)^6 (3s)^2 (3p)^4 (4s)^2 (3d)^{10} (4p)^4$

3) Definizione di legame ionico:

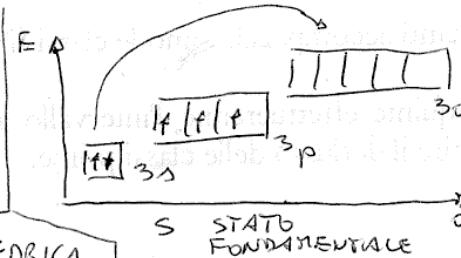
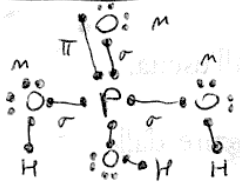
È un legame di tipo puramente elettrostatico che si realizza tra ioni di carica opposta su atomi che abbiano una differenza di elettronegatività maggiore di 1,3. Per esempio NaCl sono legati da legame ionico $Na^+ Cl^-$

EN	EN
9,3	3,0

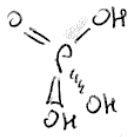


$\Delta EN = 2,1$

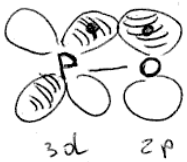
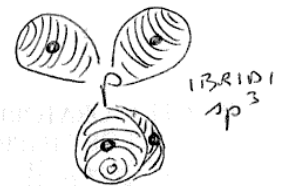
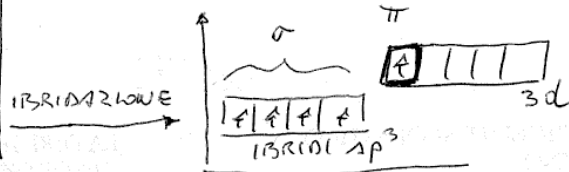
4) Disegna l'acido fosforico H_3PO_4 [VSEPR + VS]



$SN = 4 \rightarrow$ TETRAEDRICA

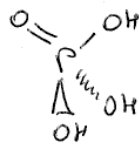


(VSEPR)



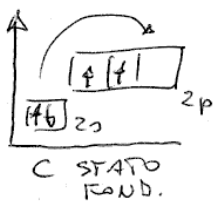
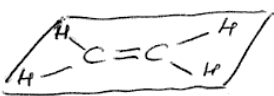
LEGAME π
P-O

MOLECOLA H_3PO_4



(VS) (VSEPR)

4) DISEGNA LA MOLECOLA DI ETILENE



PROMOZIONE

