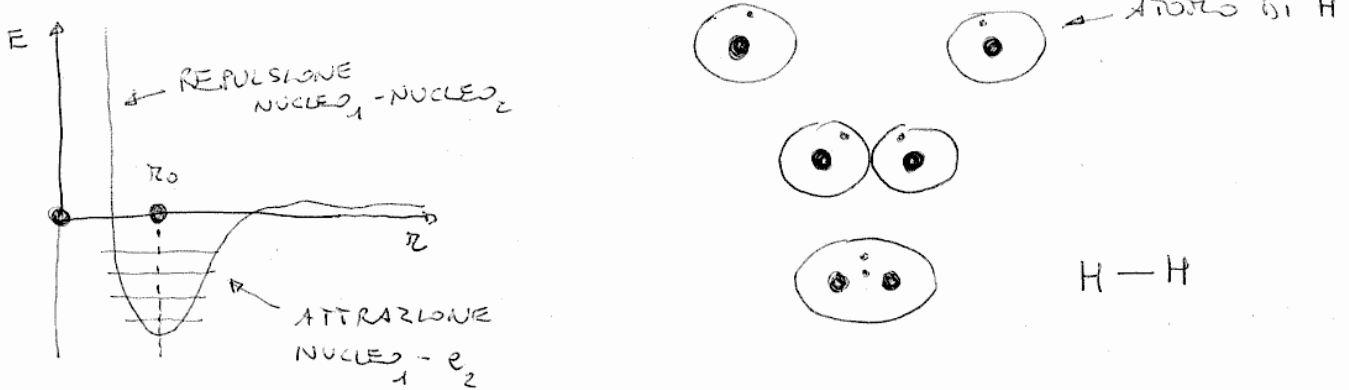


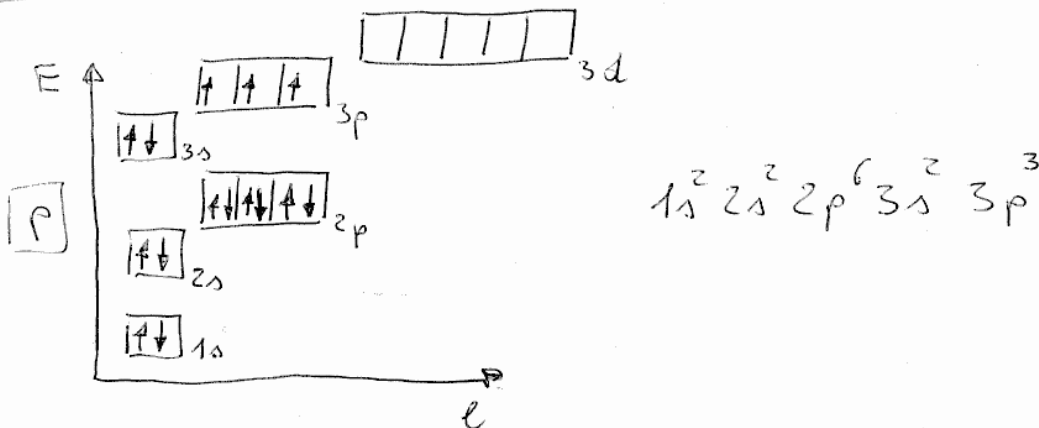
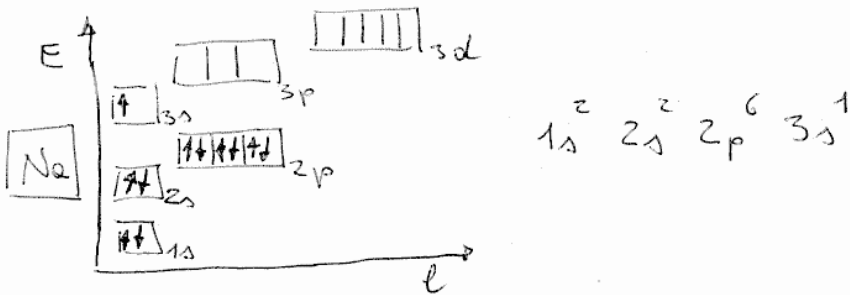
16-12-2013

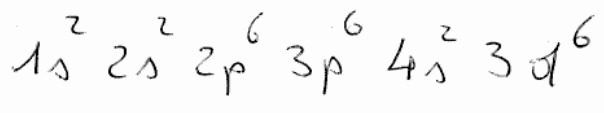
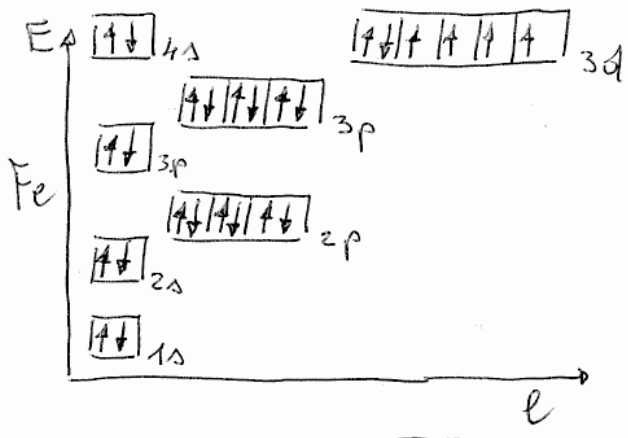
COMPITO DI CHIMICA 2N

1) Legame covalente ( $H_2$ ) } Il legame covalente si realizza quando due atomi si avvicinano, sovrapposcono uno con l'altro un orbitale, formano un nuovo orbitale di energia inferiore orbitale molecolare nel quale ospitano due elettroni. Le forze del legame covalente è data dall'attrazione di ciascun nucleo non solo per il proprio elettrone, ma anche per quello dell'altro atomo. In questo modo tutti e due gli atomi hanno un elettrone in più attorno a sé e possono raggiungere l'ottetto elettronico (doppetto nel caso di  $H_2$ ), la configurazione elettronica dei gas nobili.

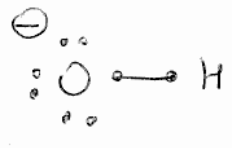
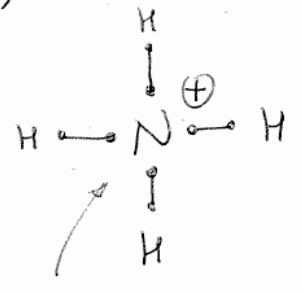


2) Scrivi le configurazioni elettroniche di Na, P, Fe





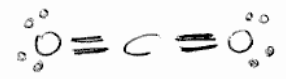
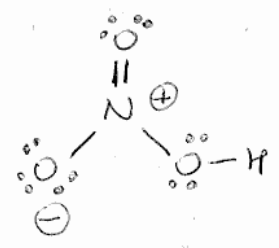
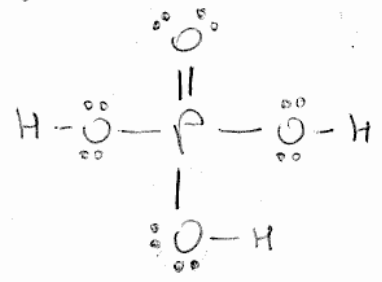
3) Scrivi le formule di struttura di  $NH_4^+$  e  $OH^-$



4e, 1 in meno dei normali 5 quindi N è positivo

7e, 1 in più dei normali 6 quindi l'ossigeno è negativo  
 [Ne] o meno l'ottetto

4) Scrivi le formule di struttura di  $H_3PO_4$ ,  $HNO_3$ ,  $CO_2$



il fosforo ha 10 elettroni attorno a se, ne altri l'ottetto  
 usa 5 orbitali s, p, p, p, d

Qui C, N, O hanno tutti l'ottetto