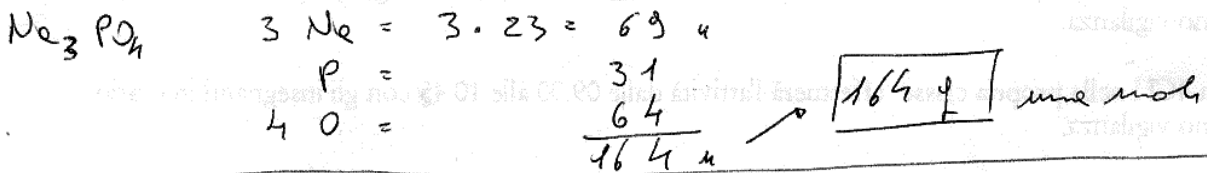
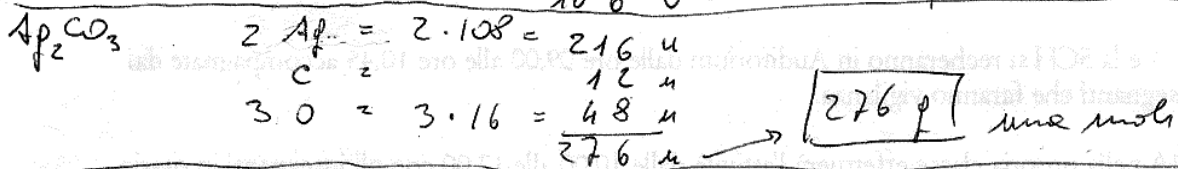
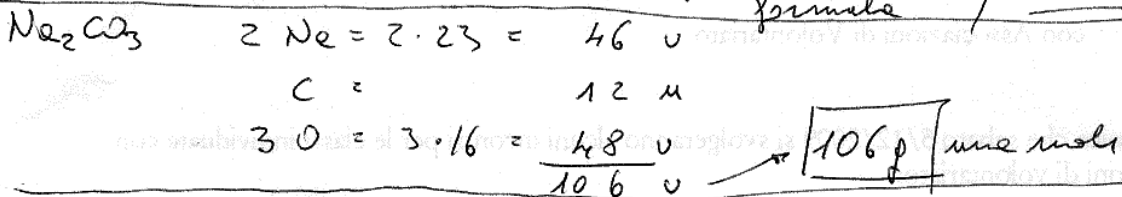
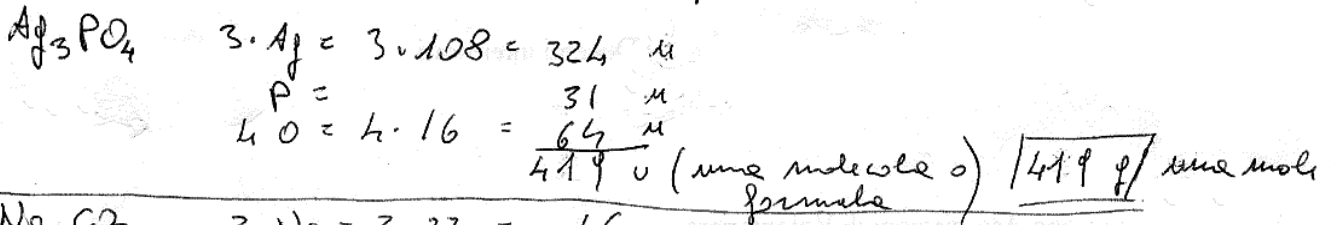


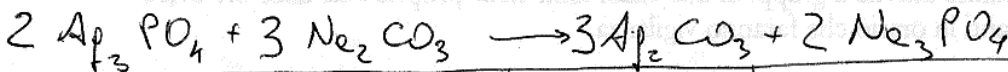
1) Definizione di mole.

Mole è la quantità di massa di materia. una mole di una sostanza contiene un numero fisso (numero di Avogadro) di molecole o altri individui chimici.  $N = 6,023 \cdot 10^{23}$ .  
 Questo numero è pari al rapporto tra gramo e unità di massa atomica. Quindi se, di una molecola che ha massa 10 u, si prendono 10 grammi, si prende una quantità di materia N volte maggiore, tanto quanto è il rapporto  $g/u = 6,023 \cdot 10^{23}$

- Calcola il peso molecolare dei seguenti sali.



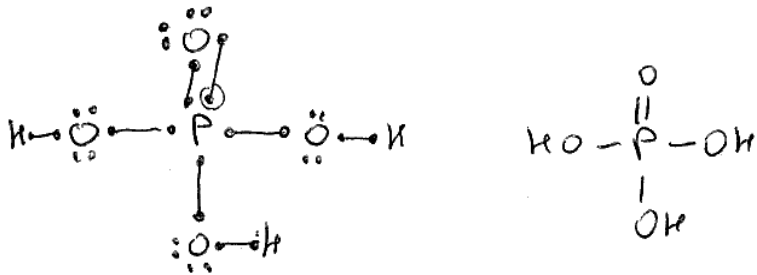
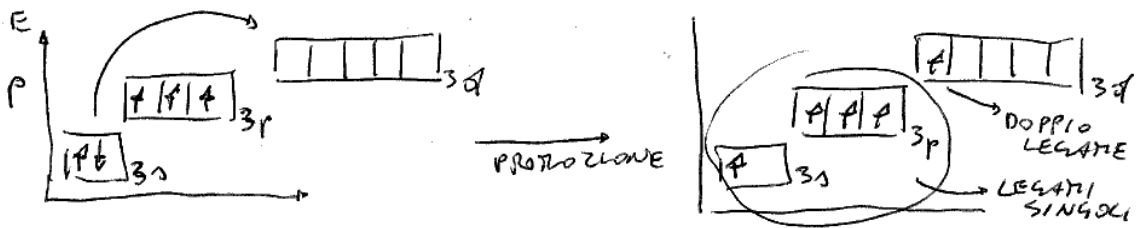
Bilancia le reazioni tra sali; Calcola le quantità in g dei sali partendo da 0,250 g di  $Ap_3PO_4$



COEFF.	2	3	3	2
n° mol	$5,97 \cdot 10^{-4}$	$8,95 \cdot 10^{-4}$	$8,95 \cdot 10^{-4}$	$5,97 \cdot 10^{-4}$
PM	419 g/mol	106 g/mol	276 g/mol	164 g/mol
grammi	0,250 g	0,0949 g	0,247 g	0,0979 g

$n^\circ = \frac{g}{PM}$

Disegna  $H_3PO_4$  mostrando la conf. elettronica sull'atomo centrale e eventuali promozioni



$H_2CO_3$

