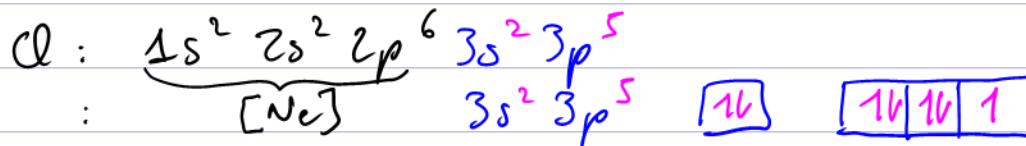
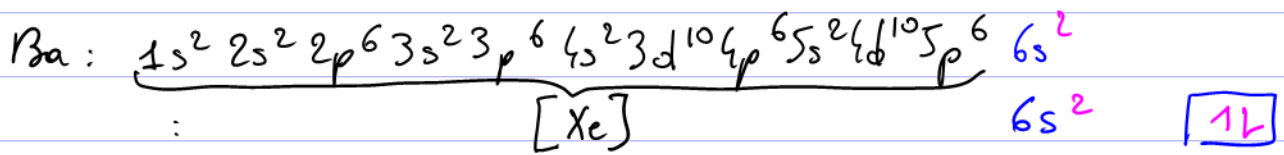
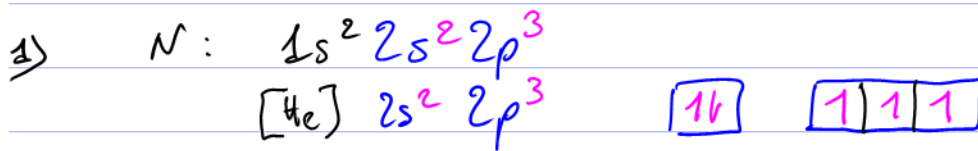


Ex 4 : Atomes N, Ba, Cl



2) Ba \equiv métal ; N et Cl : non-métaux

De façon générale, les métaux sont sur la gauche du tableau périodique

3 et 4) Métal : $do_{min} = 0$
 $do_{max} = nb \ e^- \text{ de valence}$

Non-métal : $do_{min} = (nb \ e^- \text{ de valence}) - 8$
 $do_{max} = nb \ e^- \text{ de valence}$
(sauf pour F et O)

