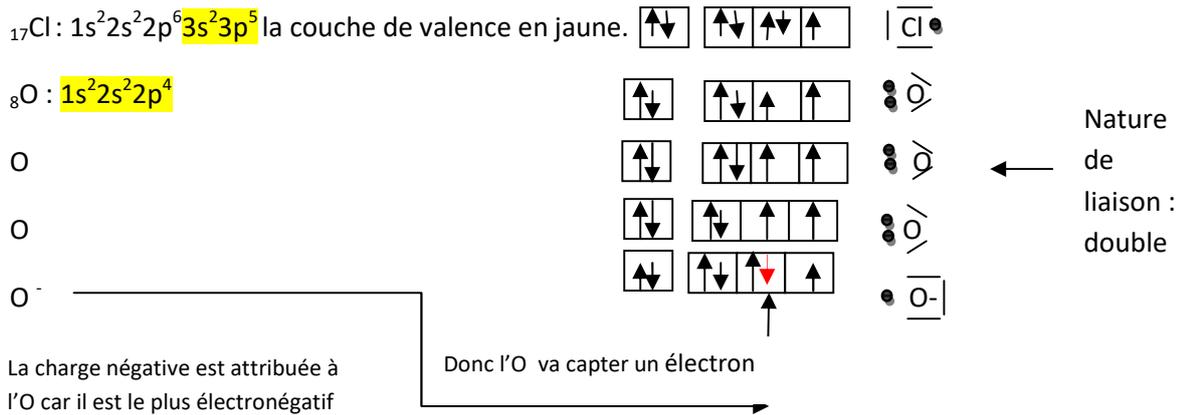


Schéma de Lewis de la molécule ClO_4^- (deuxième méthode)



L'atome central est celui le moins électronégatif et le moins répété dans la molécule, donc l'atome central est le : Cl

Le Cl d'après sa structure de Lewis a un seul électron célibataire, par contre on aura besoin de 7 électrons célibataires pour créer l'ion moléculaire ClO_4^- en reliant les électrons célibataires de l'atome central (Cl) à ceux des atomes latéraux (les 04 oxygène avec 03 liaisons doubles+ une simple).

Donc : avant toute proposition, on pense à faire passer l'atome central Cl à son état d'excitation afin d'augmenter sa valence (nbre des électrons c célibataires) si cela est possible.

Comme vous constatez en haut la couche de valence de Cl est sur la **couche 3**, est vous connaissez que sur la couche 3, on trouve 3s 3p 3d, donc ,oui, il est possible de passer à l'état d'excitation de Cl, et on trouvera cela :

