

## Rmq sur l'activité chimique

~~travaux~~

$$a(X) = \begin{cases} \frac{p(X)}{p_0} & \text{si } X \text{ est un gaz.} \\ 1 & \text{si } X \text{ est un solide, ou un liquide (seul)} \\ & \text{ou } X \text{ est un solvant.} \\ \frac{C(X)}{C_0} & \text{si } X \text{ est un soluté infimement} \\ & \text{dilué} \\ & C_0 = 1 \text{ mol.l}^{-1} \end{cases}$$

## Règle de Klechkowski:

→ Le remplissage, pour la plus basse énergie, des sous-couches se fait par ordre croissant selon  $(n+l)$ .  
En cas d'égalité, on choisit comme on commence par la sous-couche de  $n$  la plus faible.

## Règle de Pauli:

→ Deux électrons d'un même atome ne peuvent pas avoir les 4 mêmes nombres quantiques.

## Règle de Hund:

→ Si une sous-couche est incomplète, l'état de plus basse énergie est obtenu en plaçant les électrons dans le maximum d'orbitales avec des spins parallèles.

- (CFC: 4) → Population: le nombre de motifs (sphères) ∈ maille.
- (CFC: 12) → Coordination: le nombre de plus proches voisins.
- (CFC: 0,74) → Compacité:  $C = \frac{V_{\text{sphères}}}{V_{\text{maille}}}$ .