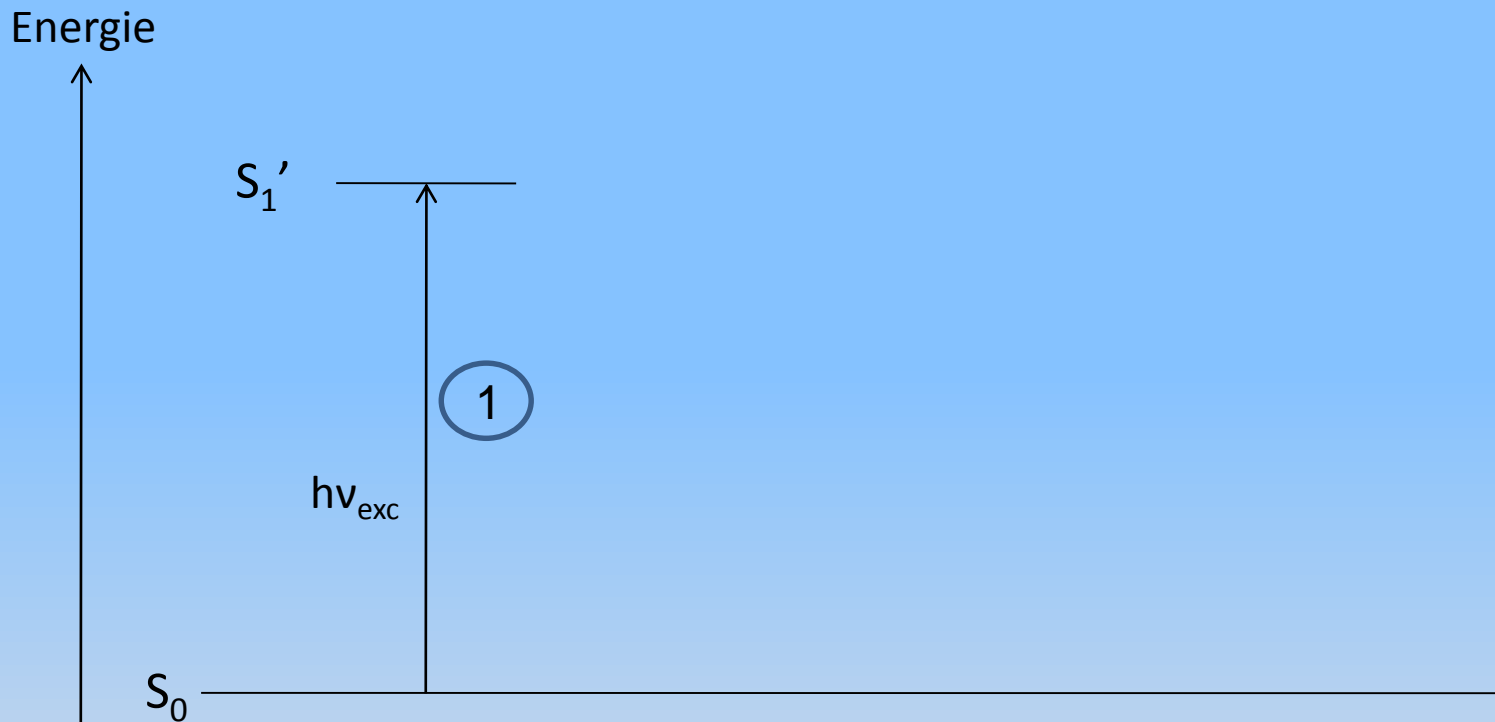
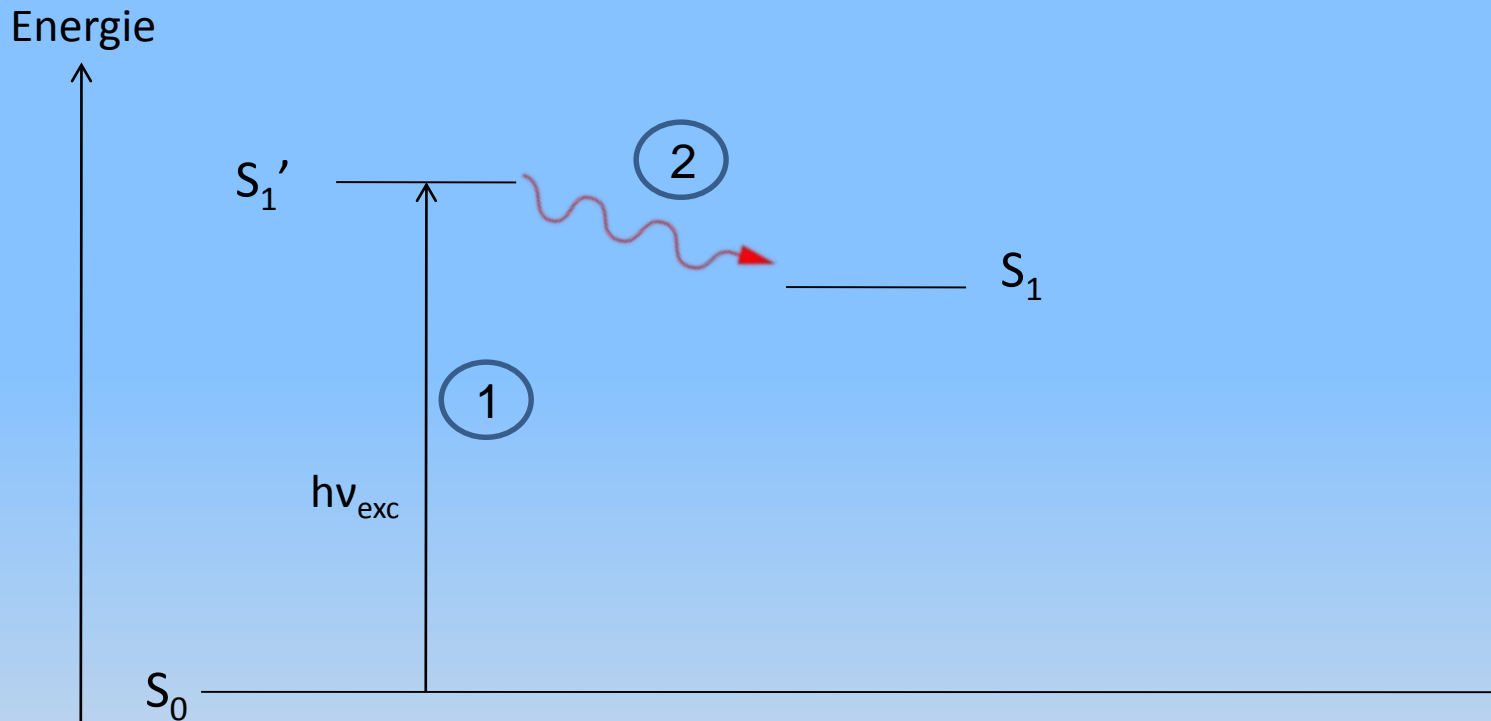


La luminescence :



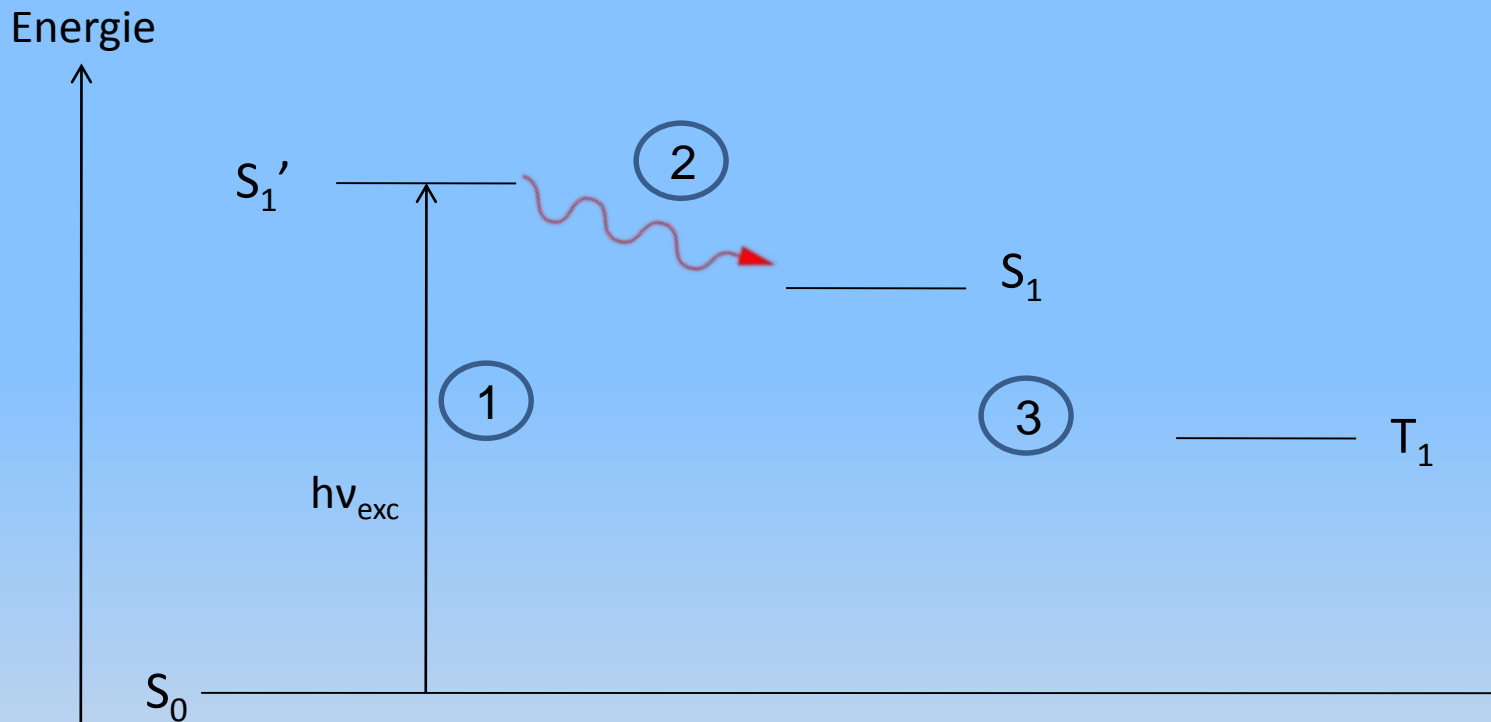
Etape 1 : Excitation par une source lumineuse, absorption d'énergie par la molécule, passage de l'état S_0 à l'état S_1 , de l'état fondamental à l'état excité.

La luminescence :



Etape 2 : Par un phénomène photochimique complexe, l'électron revient rapidement à un état excité S_1 inférieur à S_1'

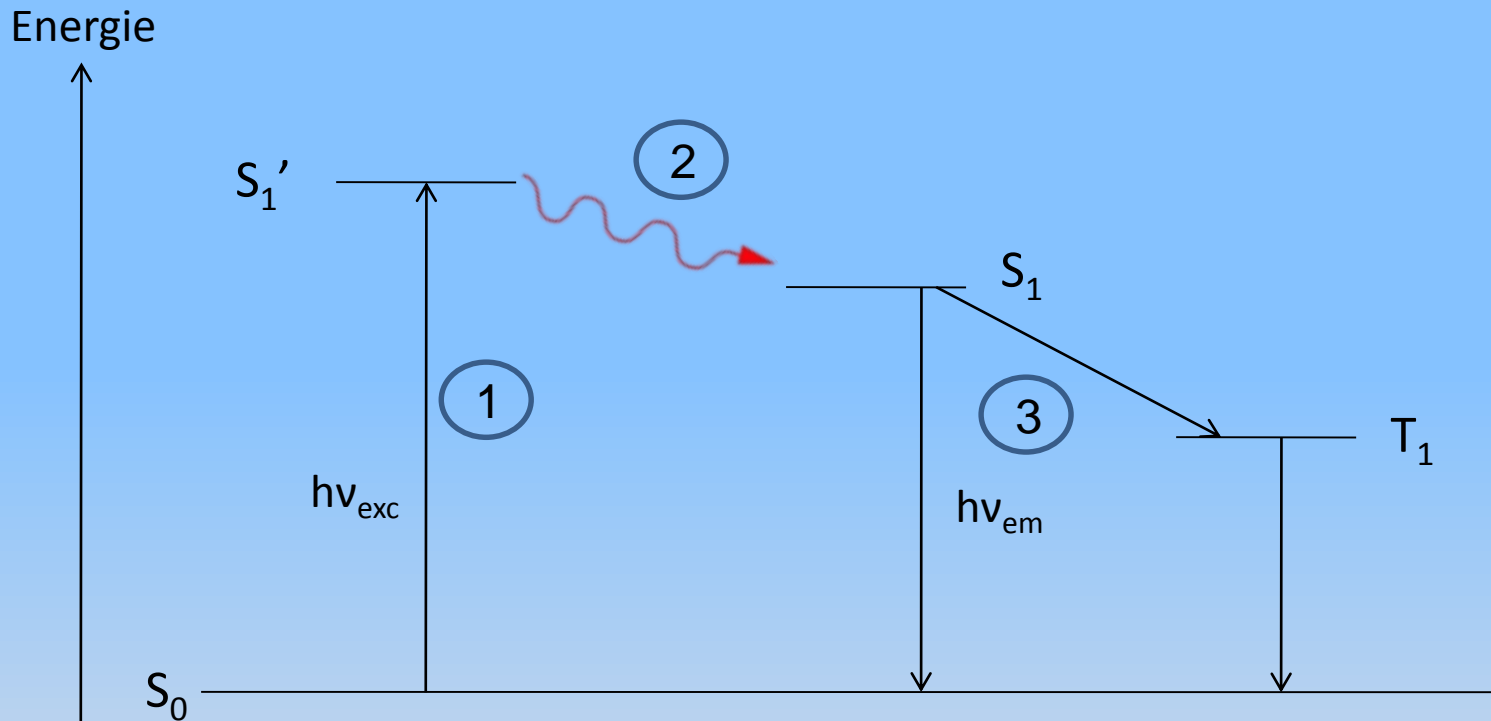
La luminescence :



Etape 3 : Deux possibilités :

- Transition non radiative.
- Transition radiative.

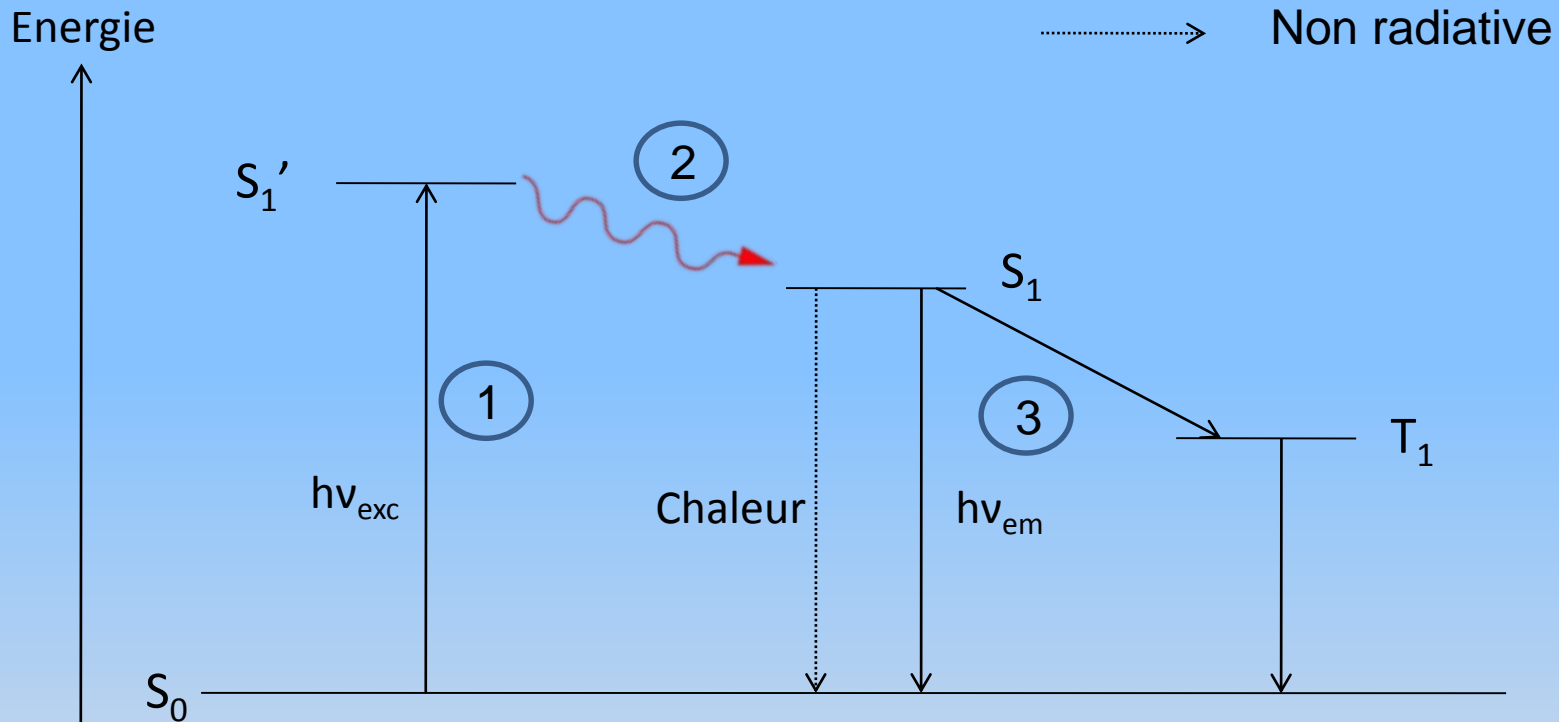
La luminescence :



Transition radiative :

La molécule revient à l'état fondamental grâce à l'émission d'un photon, les règles de sélection spectrochimiques s'appliquent : il y a donc des transitions permises et des transitions interdites.

La luminescence :



Transition non radiative :

La molécule revient à l'état fondamental sans émission de photon, la dissipation d'énergie se fait sous forme de chaleur.

Transition radiative :

Les transitions intéressantes pour les études font intervenir les états S_0 , S_1 et T_1 car aux niveaux plus haut en énergie, les transitions sont non radiatives et il n'y a donc pas d'études de luminescence possibles.