

Chapitre 15

28. Transition d'énergie de l'atome de lithium

1. $\lambda = 612 \text{ nm}$.

2. $E = hc/\lambda = 3,25 \times 10^{-19} \text{ J}$.

3.a. $E = 2,03 \text{ eV} = 3,54 - 1,51$, correspondant à la transition du 4^e état excité vers le 1^{er} état excité.

b. Diagramme d'énergie représentant la transition du photon émis :

