

Chapitre 15

29. Spectre du Soleil

1. L'énergie de l'atome est quantifiée. La lumière est un ensemble de photons qui transportent des valeurs précises d'énergie.

2.a. Elle illustre l'absorption d'un photon.

b. $\Delta E = |-1,51 - (-3,40)| = 1,89 \text{ eV} = 3,03 \times 10^{-19} \text{ J}$.

$\lambda = 656 \text{ nm}$ ce qui correspond à une raie noire sur le spectre (la raie G) donc il y a bien de l'hydrogène.