

Paramètres

Propriété électron transition

État d'électron n initial: 5

État d'électron n final: 2

Propriété Atome

État d'oxidation:

 $[\mathrm{C}]^{5+}$

$$E_5 = -3.138*10^{-18}~
m{J}$$

$$E_2 = rac{-9*10^9~Jm/C^2*(1.602*10^{-19}~C)^2}{2*53*10^{-12}~ ext{m}} *rac{6^2}{2^2}$$

$$E_2 = -1.961*10^{-17}~\mathrm{J}$$

$$E_{total} = E_2 - E_5$$

$$E_{total} = -1.961*10^{-17}~\mathrm{J} - -3.138*10^{-18}~\mathrm{J}$$

$$E_{total} = -1.647*10^{-17}~
m{J}$$