

1) Avec une pipette jaugée, on récupère 10 mL de la préparation, puis on place le précipité dans une fiole jaugée de 20 mL. Puis on remplit jusqu'au trait de jauge de la fiole jaugée de 20 mL.

2) 1) Ces longueurs d'onde correspondent à des Ultra Violets car elles sont comprises entre 200 et 340 nm.

2) La boisson 2 a une absorbance plus forte que la boisson 1, elle est donc plus concentrée en caféine.

3) Sur la figure 1, $\lambda = 271 \text{ nm}$ correspond à une absorbance de 0,5.

Sur la figure 2, on voit que l'absorbance 0,5 correspond à une concentration massique de 16 mg/L.

4) Sur la figure 2, la solution de concentré massique 32 mg/L a une absorbance de 1.

Dans la figure 3, on retrouve cette absorbance sur la droite (2). Donc la droite qui correspond à un étalonnage de 271 nm est la droite (2).

À 228 nm, l'absorbance est nous reportée qu'à 271 nm.

La courbe correspondante est donc la droite (3).