

Synthèse et caractérisation  
de nanoparticules d'or  
 (d'après BUP n° 952, vol. 107)

Produits :  $\text{KAuCl}_4$ , tétrachloroaurate (III) de potassium  
 $\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O} \cdot 3\text{Na}$  Citrate de sodium tribrique dihydraté  
 Solution aqueuse  $\text{NaCl}$  sat.

Matériel spécifique : micropipette ( $100 - 1000 \mu\text{L}$ )

Protocole : Préparer une solution de  $\text{KAuCl}_4$  à  $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$  dans l'eau en plongant 76 mg de poudre de  $\text{KAuCl}_4$  dans une fiole jaugée de 20 mL et en complétant par de l'eau distillée jusqu'au trait de jauge. Préparer 30 mL d'une solution de citrate de sodium à 1% en masse dans un erlenmeyer de 50 mL. Dans un erlenmeyer de 25 mL, introduire 0,7 mL (700  $\mu\text{L}$ ) de cette solution d'or et ajouter 9,3 mL d'eau distillée. La solution obtenue est d'une couleur jaune pâle. Nette la solution sous agitation et chauffer à ébullition en plongant l'erlenmeyer sur une plaque chauffante à  $150^\circ\text{C}$ . Puis, tout en poursuivant le chauffage et en agitant, ajouter 0,5 mL de la solution de citrate de sodium à 1% en masse (micropipette). Attendue quelques minutes : on doit observer les changements de couleurs suivant : jaune clair, incolore, gris

violet, et rouge bordeaux (état final). On obtient ainsi l'échantillon n°1 de nanoparticules. Diluer 10 fois la solution obtenue (1 ml dans 10 ml d'eau distillée) et enregistrer le spectre d'extinction UV-vis entre 400 et 800 nm (cuvette plastique). Le blanchiment sera effectué avec une cuve remplie d'eau.

Échantillon n°2 : Suivre le même protocole que précédemment mais en ajoutant 0,1 mL de citrate de sodium. Les changements successifs de couleur observés sont cette fois : jaune clair, incolore, gris-bleu, bleu-violet, violet (état final). Diluer la solution 10 fois et enregistrer le spectre d'extinction UV-vis entre 400 et 800 nm.

Échantillon n°3 : Prélever 1 ml de l'échantillon n°1 et ajouter environ 2 mL d'eau distillée. Ajouter ensuite quelques gouttes de solution saturée de NaCl (ce qui provoque l'aggrégation des nanoparticules). La couleur de la solution passe de rouge à bleue.

Diluer la solution 10 fois et enregistrer le spectre d'extinction UV-vis entre 400 et 800 nm.