

OR  
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

AURUM METALLICUM  
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

**Aurum metallicum ad praeparationes homoeopathicas**

Au

A<sub>r</sub> 197,0

DÉFINITION

*Teneur* : 98,0 pour cent à 101,0 pour cent.

CARACTÈRES

*Aspect* : métal jaune très malléable, pouvant se présenter sous la forme d'une poudre brune, sans éclat qui, triturée dans un mortier en porcelaine, prend un éclat jaune vif.

*Solubilité* : soluble dans un mélange de 1 volume d'*acide nitrique R* et de 3 volumes d'*acide chlorhydrique R*.

IDENTIFICATION

Dissolvez 0,05 g d'or dans 10 mL d'un mélange de 1 volume d'*acide nitrique R* et de 3 volumes d'*acide chlorhydrique R*. A 1 mL de la solution, ajoutez 5 mL d'*eau R*, 0,05 mL de *solution concentrée de peroxyde d'hydrogène R* et 0,5 mL de *solution concentrée d'hydroxyde de sodium R*. Il se forme un précipité brun.

ESSAI

**Cuivre** : au maximum 500 ppm.

À 0,10 g d'or, ajoutez 10 mL d'*acide nitrique dilué R*. Chauffez à ébullition. Refroidissez et filtrez. A 5 mL de filtrat ajoutez 3,0 mL d'*ammoniaque concentrée R* et complétez à 50,0 mL avec de l'*eau R*. Filtrez. A 10 mL de filtrat, ajoutez 1 mL de solution de *diéthylthiocarbamate de sodium R*. La solution n'est pas plus fortement colorée en jaune qu'une solution témoin préparée dans les mêmes conditions avec un mélange de 0,5 mL de *solution à 10 ppm de cuivre (Cu) R* et de 9,5 mL d'*eau R*.

**Fer** : au maximum 100 ppm.

Spectrométrie d'absorption atomique (2.2.23, *Procédé I*).

---

*Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que le préambule de la Pharmacopée française s'appliquent.*

*Solution à examiner.* Dissolvez à chaud 0,10 g d'or dans 10 mL d'un mélange de 1 volume d'*acide nitrique R* et de 3 volumes d'*acide chlorhydrique R*. Évaporez à siccité et reprenez par 10 mL d'*acide chlorhydrique R* à 1 pour cent V/V.

*Solutions de référence.* Préparez des solutions de référence à 1 ppm, 3 ppm et 5 ppm de fer à partir de la *solution à 10 ppm de fer (Fe) R* et d'une solution d'*acide chlorhydrique R* à 1 pour cent V/V.

*Source :* lampe à cathode creuse au fer

*Longueur d'onde :* 248,3 nm

*Dispositif d'atomisation :* flamme air-acétylène

**Plomb :** au maximum 100 ppm.

Spectrométrie d'absorption atomique (2.2.23, *Procédé I*).

*Solution à examiner.* A 0,10 g d'or, ajouter 10,0 mL d'*acide nitrique dilué R*. Chauffez à ébullition. Refroidissez et filtrez.

*Solutions de référence.* Préparez des solutions de référence à 0,5 ppm, 1,0 ppm et 2,0 ppm de plomb à partir de la *solution à 10 ppm de plomb (Pb) R* et d'*acide nitrique dilué R*.

*Source :* lampe à cathode creuse au plomb

*Longueur d'onde :* 283,3 nm

*Dispositif d'atomisation :* flamme air-acétylène

## DOSAGE

Dissolvez à chaud 0,050 g d'or dans 10,0 mL d'un mélange de 1 volume d'*acide nitrique R* et 3 volumes d'*acide chlorhydrique R*. Évaporez à siccité et reprenez par 40 mL d'*eau R*. Ajoutez 5,0 g d'*iodure de potassium R* et laissez reposer 5 min. Titrez par le *thiosulfate de sodium 0,1 M* en présence de la *solution d'amidon R* jusqu'à décoloration.

1 mL de *thiosulfate de sodium 0,1 M* correspond à 9,85 mg d'Au.

*La première dilution hahnemanienne liquide est la 4 CH, obtenue par dissolution d'une partie de la troisième trituration centésimale hahnemanienne, dans 49,5 parties d'eau puis 49,5 parties d'éthanol à 60 pour cent V/V.*

---

*Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que le préambule de la Pharmacopée française s'appliquent.*