

## Test de l'aimant

Publié le 12 octobre 2017 • Mis à jour le 9 novembre 2017

### La nature en métal d'une monnaie

Pour déterminer la nature en métal d'une monnaie, le premier test à effectuer est celui de l'aimant.

Selon le résultat, un grand nombre de métaux ou d'alliages pourront être éliminés et les monnaies incriminées écartées de votre collection.

### Le test

Le test est très simple : approchez votre monnaie d'un aimant. Si celle-ci est attirée, cela signifie qu'elle est faite d'un alliage magnétique ; si elle n'est pas attirée, le métal ou l'alliage est non-magnétique (« amagnétique »).



KM#987  
Acier plaqué bronze

KM#987a  
Bronze

### Métaux et alliages magnétiques

Les principaux métaux et alliages magnétiques sont, à température ambiante, les suivants :

- le fer et l'acier
- le nickel et le cupronickel
- le cobalt

A noter que l'attraction du cupronickel par l'aimant dépendra de sa teneur en nickel ; en dessous de 25% de nickel, l'aimant attirera la monnaie plus faiblement voire pas du tout.

## Métaux et alliages amagnétiques

Les principaux métaux et alliages amagnétiques sont les suivants :

- le cuivre, le bronze et le laiton
- le zinc
- le plomb
- l'étain
- l'aluminium
- l'argent
- l'or

## Conclusions

- Si une monnaie réputée en or ou en argent est attirée par l'aimant, il est certain qu'il s'agit d'une fausse !
- Une monnaie en laiton plaquée argent n'est pas magnétique : seule, une mesure de sa densité permettra de révéler sa vraie teneur ; demandez pour ce faire l'avis d'un expert numismate.
- Pour compléter le test, d'autres outils peuvent se révéler très efficace, comme la loupe binoculaire qui permet de détecter les plaquages artisanaux ou la balance électronique qui permet de par la densité théorique de chaque métal de statuer sur la réelle composition d'une monnaie.

-oOo-

Source et crédit photo(s) : [Numista](#)