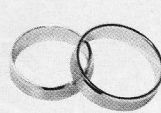
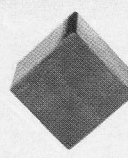
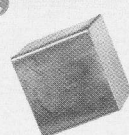
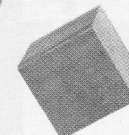
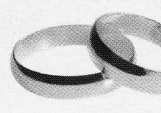
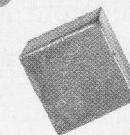
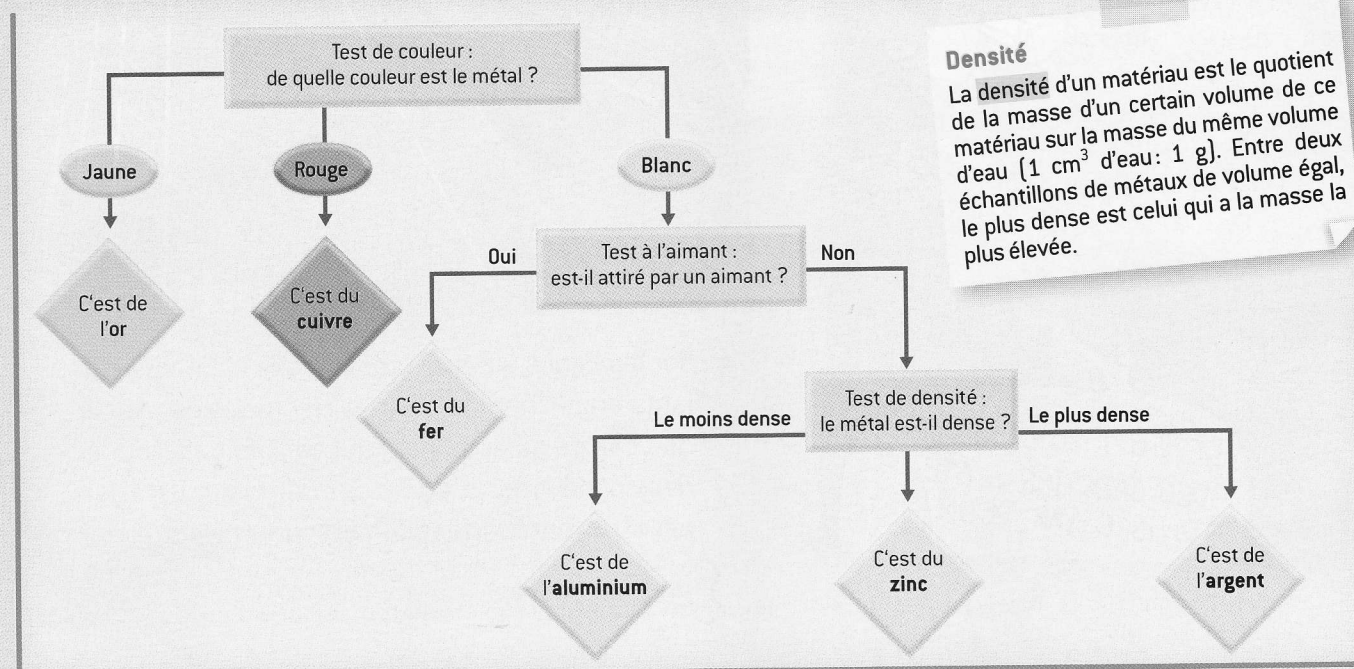


## Quels sont les métaux les plus couramment utilisés ?

### J'étudie des documents

<p><b>A</b></p>  <p><math>1 \text{ cm}^3 : 10,5 \text{ g}</math></p>	<p><b>B</b></p>  <p><math>1 \text{ cm}^3 : 8,9 \text{ g}</math></p>	<p><b>C</b></p>  <p><math>1 \text{ cm}^3 : 2,7 \text{ g}</math></p>	<p><b>D</b></p>  <p><math>1 \text{ cm}^3 : 7,9 \text{ g}</math> attiré par un aimant</p>	<p><b>E</b></p>  <p><math>1 \text{ cm}^3 : 19,3 \text{ g}</math></p>	<p><b>F</b></p>  <p><math>1 \text{ cm}^3 : 7,1 \text{ g}</math></p>
---	--	--	---	---	--

**1** Quelques métaux usuels. Un métal est un matériau brillant lorsqu'il est bien découpé, bon conducteur du courant électrique et de la chaleur.



#### Densité

La densité d'un matériau est le quotient de la masse d'un certain volume de ce matériau sur la masse du même volume d'eau ( $1 \text{ cm}^3$  d'eau :  $1 \text{ g}$ ). Entre deux échantillons de métaux de volume égal, le plus dense est celui qui a la masse la plus élevée.

**2** Organigramme permettant de reconnaître quelques métaux.

### J'observe

1. Tous les métaux ont-ils la même couleur (doc 1) ?
2. Tous les métaux ont-ils la même densité (doc 1) ?

### J'interprète

3. Identifie le métal fer du doc 1 (doc 2).
4. Identifie tous les métaux du doc 1 (doc 2).

### Je conclus

5. Quels sont les six métaux usuels ?

### Je m'informe

► Pour t'y retrouver dans l'organigramme (doc 2), il faut lire de haut en bas et suivre le bon chemin indiqué par les flèches.

### Socle commun

Je travaille une compétence.

► Connaître la matière : indique un point commun entre tous les métaux.