

Nom: _____

Chapitre 1: Classification des corps purs

1. Faire glisser et déposer le mot à sa place correcte:

électricité – métal – intrinsèques – ne peuvent pas – chaleur – corps pur – élément – chimique – peut-être – extrinsèques – bons – plus simples – la filtration – deux

- Un ----- est une substance qui ne peut pas être décomposée en de substances-----.
- Il est possible de faire du fil d'argent car l'argent est un -----
- Tous les métaux sont ----- conducteurs de ----- et d'-----
- Les corps purs ----- être séparés en substances plus simples en appliquant des techniques de séparation physique telles que ----- et la vaporisation.
- Un composé est un ----- qui ----- décomposé en ----- ou plusieurs éléments par une transformation -----.
- Les propriétés ----- ne dépendent pas de la quantité de matière dans un échantillon.
- Les propriétés----- dépendent de la quantité de matière dans un échantillon.

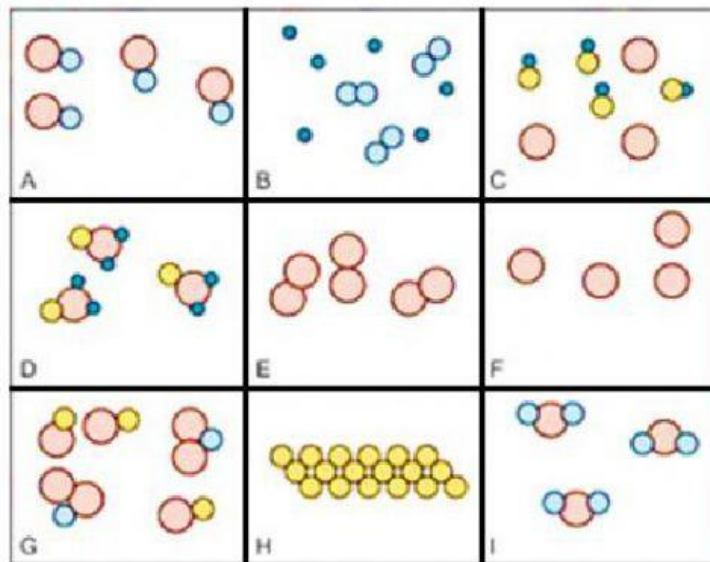
2. Cliquer pour choisir la bonne réponse dans chaque cas:

- i. Le dihydrogène gazeux est:
 - a- un corps composé
 - b- un corps simple

- ii. Le point d'ébullition d'un corps pur est une:
 - a- propriété extrinsèque
 - b- propriété intrinsèque

- iii. Le volume est une:
 - a- propriété extrinsèque
 - b- propriété intrinsèque

3. Cliquer pour choisir les lettres correctes dans chaque classification:



Quel(s) diagramme(s) représente(nt) un corps pur simple?

A	B	C	D	E	F	G	H	I
---	---	---	---	---	---	---	---	---

Quel(s) diagramme(s) représente(nt) un corps pur composé?

A	B	C	D	E	F	G	H	I
---	---	---	---	---	---	---	---	---

Quel(s) diagramme(s) représente(nt) un mélange de corps purs simples?

A	B	C	D	E	F	G	H	I
---	---	---	---	---	---	---	---	---

Quel(s) diagramme(s) représente(nt) un mélange de corps purs composés ?

A	B	C	D	E	F	G	H	I
---	---	---	---	---	---	---	---	---

Quel(s) diagramme(s) représente(nt) un mélange de corps purs simples et composés?

A	B	C	D	E	F	G	H	I
---	---	---	---	---	---	---	---	---