FOUGERAT Louane

Note: 4.5/20 (score total: 5/21)



+30/1/31+

Sciences Physiques

Quatrième

Test sur la matière 28/09/2018

Nom et prénom: Lavane Fougeral

Durée: 15 minutes.

Les questions faisant apparaître le symbole & peuvent présenter zéro, une ou plusieurs bonnes réponses. Les autres ont une unique bonne réponse. Une bonne réponse rapporte 2 points et une mauvaise en retire 0,5.

$mauvaise\ en\ retire\ 0,5.$			
0.5/2	Question 1 La neige est de l'eau à l'état :  Gazeux Solide Liquide	Question 6 Un mélange est constitué :  d'une seule espèce chimique.  de plusieurs types d'atomes.  de plusieurs espèces chimiques.  d'un seul type d'atomes	-0.5/2
2/3	Question 2 \$\bigsep\$ Un gaz :  est compressible.  a un volume propre.  n'a pas de forme propre.  Aucune de ces réponses n'est correcte.	Question 7 Au niveau microscopiques, dans un liquide, les molécules sont :    Proches les unes des autres et peuvent se déplacer.   éloignées les unes des autres et ordonnées.   éloignées les unes des autres et peuvent se déplacer.	-0.5/2
-0.5/2	Question 3 L'eau d'un glaçon exposé au Soleil un jour d'été est :  \[ \int \] d'abord solide puis liquide.  \[ \int \] d'abord liquide puis solide.  \[ \int \] d'abord gazeuse puis solide.	□ proches les unes des autres et ordonnées  Question 8 □ Lorsque de l'état passe de l'état liquide à l'état solide :  □ seul son volume change. □ sa masse et son volume changent. □ seule sa masse change.	2/2
2/2	Question 4 Pendant un changement d'état d'un corps pur, sa température :  [ ] augmente.  [ ] diminue.  [ ] reste constante.	Question 9 La surface libre d'un liquide est :    plane et horizontale.   parallèle au sol.   parallèle au mur.   perpendiculaire au sol.	-0.5/2
-0.5/2	Question 5 du dioxyde de carbone pur est constitué :  d'au moins trois types d'atomes. d'au moins trois types de molécules. d'un seul type d'atomes. d'un seul type de molécules.	Question 10 Lorsqu'on fournit de l'énergie a de l'eau à 25 °C :  clle change d'état. sa température reste constante. sa température augmente.	2/2