Sciences 9 Unité 2 Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Le vocabulaire français du chapitre 1 :

Les substances :

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Français** | *anglais* |  | **français** | *anglais* |
| le fer |  |  | le verre |  |
| l’acier |  |  | la glace |  |
| le cuivre |  |  | le bois |  |
| le plomb |  |  | le caoutchouc |  |
| le mercure |  |  | l’essence |  |
| l’argent |  |  | l’huile |  |
| l’or |  |  | le soufre |  |
| l’azote |  |  | la céramique |  |
|  |  |  | la cire |  |
|  |  |  | la rouille |  |

Les propriétés physiques

|  |  |
| --- | --- |
| **Nom de la propriété** | **Exemples/modèles de phrase** |
| l’état | À la température ambiante, l’eau est un liquide.  La roche est un solide. |
| la couleur | Le sel est blanc.  L’eau est **incolore**. |
| l’éclat | Le verre a un éclat **brillant**.  La craie a un éclat **mat**.  L’or a un éclat **métallique**. |
| la transparence | La roche est **opaque**.  Les cristaux de quartz sont **transparents**.  Les cristaux de calcite sont **translucides**. |
| le magnétisme | Le fer est magnétique.  Le cuivre n’est pas magnétique. |
| la texture | Le verre est **lisse**.  La roche est **rugueuse**  Le sel forme des cristaux blancs.  Le bicarbonate de soude est une **poudre** blanche. |

|  |  |
| --- | --- |
| la réaction aux chocs/pression | L’or est **malléable***. (Il se déforme sous les chocs.)*  Le cuivre est **ductile**. *(Il peut être étiré en fil (stretched into wire).)*  Le verre est **cassant**. *(Il se casse sous un choc.)*  Le plastique est **résistant** aux chocs.  Le caoutchouc est **élastique**. *(Il reprend sa forme après avoir été déformé.)* |
| la solubilité | Le sucre est soluble dans l’eau.  La roche est insoluble dans l’eau |
| la conductivité électrique | Les métaux sont conducteurs d’électricité.  Le plastique est un isolant électrique. |
| la conductivité thermique | Le cuivre est un bon conducteur thermique.  Le caoutchouc est un isolant thermique. |
| la viscosité | La mélasse est un liquide visqueux. |
| la densité (masse volumique) | La densité de l’eau est 1,0 g/mL. |
| le point de fusion / congélation | L’eau gèle à 0 oC.  La glace fond à 0 oC. |
| le point d’ébullition | L’eau bout à 100 oC. |

Les propriétés chimiques

|  |  |
| --- | --- |
| **Nom de la propriété** | **Exemples/modèles de phrase** |
| la combustibilité | Le papier est **combustible**. / Le papier **brûle**.  L’eau est **incombustible**. / L’eau ne **brûle** pas. |
| la réactivité | Le métal sodium **réagit** violemment avec l’eau pour donner de l’hydrogène.  L’azote est généralement **inerte** (*Il ne réagit pas avec la majorité des autres substances.*) |
| la toxicité | L’arsenic est toxique à l’organisme humain. |

La matière et ses propriétés

1. Que veut dire le mot une « ***propriété*** » d’une substance ?
2. Quelle est la différence entre une propriété ***physique*** et une propriété ***chimique*** ?
3. Complète les tableaux pour donner des propriétés physiques et chimiques des substances indiquées, en phrases complètes. Utilise les modèles de la page de vocabulaire. (Tu peux mettre plusieurs propriétés dans la même phrase!)

|  |  |
| --- | --- |
| **Le bois** | |
| **6 propriétés physiques** | **2 propriétés chimiques.** |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **Le sucre** | |
| **6 propriétés physiques** | **2 propriétés chimiques.** |
|  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **L’air** | |
| **6 propriétés physiques** | **2 propriétés chimiques.** |
|  |  |

1. Quelle est la différence entre une propriété ***qualitative*** et une propriété ***quantitative*** ?
2. Nomme 3 propriétés physiques qualitatives et 3 propriétés physiques quantitatives parmi les propriétés dans la page de vocabulaire.
3. Qu’est-ce qu’une substance ***malléable*** ?
4. Qu’est-ce qu’une substance ***ductile*** ?