**ÉVALUATION DIAGNOSTIQUE**

**NOM : PRÉNOM :**

En vous aidant des informations du dossier « gaz à effets de serre » et de vos recherches, compléter la fiche ci-dessous :

|  |
| --- |
| **CARTE INTERNATIONALE D’IDENTITÉ MOLÉCULAIRE** |
| Afficher l'image d'origine | Nom : Nom(s) d’usage(s) : GAZ CARBONIQUEFormule brute : CO2Masse molaire : 44,01 g.mo1Masse volumique : Caractéristiques à T=293,15 K et p=1013 hPa :GAZ INODORE ET INCOLORETempérature de fusion : 194,67 KTempérature de vaporisation :  |
| Afficher l'image d'origine |

|  |  |
| --- | --- |
| Émission naturelle :RESPIRATION VÉGÉTALE ET ANIMALEACTIVITÉ VOLCANIQUEÉmission par secteur d’activité : | Effets sur la santé :EN FONCTION DU POURCENTAGE DE CO2 DANS L’AIR, RISQUE D’ASPHYXIE PAR PRIVATION DE DIOXYGÈNE.Effets sur l’environnement :RÉCHAUFFEMENT CLIMATIQUE |
| Solutions alternatives :* ÉNERGIES QUI NE REJETTENT PAS DE CO2
* TRANSPORTS EN COMMUDMINUER LE GASPILLAGE D’ÉNERGIE
 |

Indiquer les valeurs calculées en pourcentages.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Compétences** | **Capacités** | **Appréciation du niveau d’acquisition** |
| **S’approprier** | Recherche des informations (nom, formule brute, températures de changement d’état etc.) |  |
| **Réaliser** | Calcul de la masse molaire moléculaireCalcul des fréquences en pourcentages |  |
| **Valider** | Sélectionner les informations pertinentes pour synthétiser les effets sur la santé et l’environnement et les solutions alternatives. |  |
| **Communiquer** | Précision du vocabulaire, des unités utilisées |  |