|  |  |
| --- | --- |
| **item** | 4 |
| **titre** | Pile à combustible à hydrogène |
| **domaine** | StockageEnergie |
| **question** | Les pile à combustible à hydrogène sont un moyen de stocker de l’énergie. *Attention, on utilise le mot hydrogène mais on devrait dire dihydrogène (H₂) car le gaz est composé de molécules avec 2 atomes d’hydrogène.*  Lisez le document ci-dessus puis regardez cette vidéo : <https://total-mc24-videos-pad.damdy.com/asset-43a9a5ee-59e4-43c0-9903-59a97a9ff94f/video_encoded_960kbps_128kbps.mp4?sv=2017-04-17&sr=c&si=076e1195-a783-4311-b06a-e00c97dd9855&sig=J7tz%2BIbC16BXKiXDhiWqtJ8UsLA%2FcD74rf9pbAad1WU%3D&st=2019-05-27T11:49:18Z&se=2049-05-19T11:49:18Z>  Comment fonctionne les piles à combustible à hydrogène : L’énergie électrique des éoliennes permet de produire \_\_\_\_. On vient de convertir de l’énergie \_\_\_\_ en énergie \_\_\_\_.  Lorsque l’on veut convertir cette énergie chimique en énergie électrique, le dihydrogène est injecté au contact d’une \_\_\_\_ qui va capturer les électrons de la molécule.  On vient d’injecter des électrons dans le circuit donc de produire un \_\_\_\_ électrique.  Les ions H+, sont ensuite combiné avec \_\_\_\_ pour former \_\_\_\_ |
| **type** | sélection |
| **niveau** | 1 |
| **vrai** | de l’eau, >du dihydrogène, du dioxygène, du méthane |
| **vrai** | mécanique, cinétique, >électrique, chimique |
| **vrai** | mécanique, cinétique, électrique, >chimique |
| **vrai** | Cathode, >anode |
| **vrai** | canal, >courant, flot |
| **vrai** | du dihydrogène, du méthane, >du dioxygène, de l’eau |
| **vrai** | du dihydrogène, du méthane, du dioxygène, >de l’eau |