

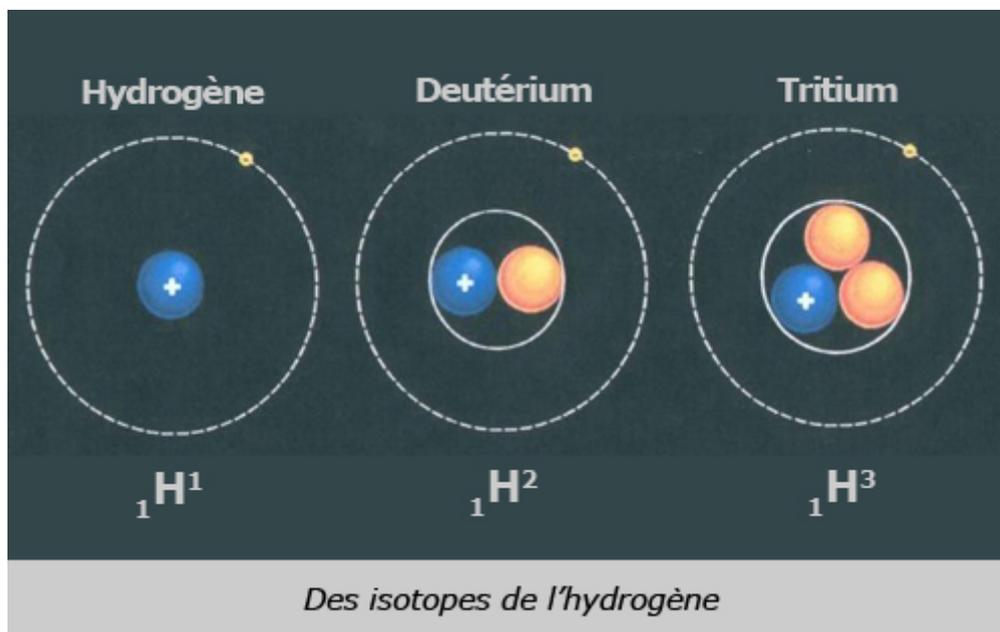
Les acides donnent-ils vraiment un proton ?

- Cf. chemistry.stackexchange : [Do acids really donate a proton?](#)
- Question gérée par S.N., étudiant 2019-2020

Développement

(lignes de développement uniquement - ici figurent qqes mots clefs et symboles de type (..) pour définir les lignes directrices de l'argumentaire/l'explication)

- Les questions possibles de l'étudiant (Alexandre) seront les suivantes :
 - Les acides donnent-ils vraiment un proton?
 - Dans un atome, le proton fait partie intégrante du noyau et donc comment un proton peut-il sortir de l'atome (en évitant les électrons qui gravitent) pour finalement pénétrer et se loger dans le noyau de la base?
 - Cela semble impossible, mais la théorie de Brønsted - Lowry stipule pourtant que les acides donnent des protons. du coup je suis confus - Monsieur, pourriez-vous m'expliquer ce que l'on entend réellement par les acides qui donnent des protons?
- Les éléments de réponse du professeur seront les suivants :
 - Tout d'abord, il faut savoir que selon Bronsted et Lowry, un acide est une espèce, ion ou molécule, susceptible de libérer (céder) un ion H⁺. C'est cet ion H⁺ qui est nommé proton. Effectivement, H⁺ est le cation du nucléide 1-1-H (voir première image sur la gauche). Ce cation n'est alors plus qu'un simple proton.



- (..) ta confusion provient peut-être du fait que tu considères un proton quittant un noyau alors qu'en fait il ne fait que quitter une molécule à laquelle il était lié !!!
- (..) Nous ne parlons pas ici de réaction nucléaire où les énergies en jeu seraient bien plus considérables mais bien de réactions acide-base où le transfert du proton H⁺ résulte de la rupture hétérolytique de la liaison A-H caractéristique d'un acide et de la récupération de ce proton sur un doublet d'électrons non liant d'une base.

- Un acide contient donc nécessairement l'élément hydrogène, mais tout composé hydrogéné n'est pas pour autant un acide (H_2 et CH_4 n'en sont pas, NaH est basique). Par ailleurs, le caractère acide n'appartient pas seulement aux composés appelés usuellement acides (l'eau, ou le méthanol CH_3OH) peuvent se comporter comme des acides).
- Une base est une espèce, ion ou molécule, susceptible de recevoir (fixer) un ion H^+ (proton). Une base possède nécessairement un doublet d'électrons non liant, sur lequel l'ion H^+ vient se lier par coordinence.
- **Debriefing en classe** (séminaire de méthodologie)
- Il est important d'écouter, de faire répéter la question de l'étudiant, bref de bien saisir/cerner les difficultés qu'évoque l'étudiant. Ne pas se lancer directement dans une explication sans être sûr d'avoir bien compris comment aider l'étudiant. Le temps est parfois limité, c'est important d'aller à l'essentiel
- Ne pas donner d'éléments n'éclairant en rien l'étudiant. exception faite malgré tout s'il faut donner un peu de contexte.
- Pour l'exercice en classe, il aurait fallu préciser dans quel cadre on donnait la réponse ... est-ce un étudiant du 2nd ou 3ème degré, veut-il un rappel complet ou juste une explication sommaire relative à la question *stricto sensu*
- A consulter également : [Les acides, les bases et les sels qui nous entourent](#) (notamment concernant l'**hydron**)

From:
<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/> - **Didier Villers, UMONS - wiki**

Permanent link:
https://dvillers.umons.ac.be/wiki/teaching:exos_les_acides_donnent_ils_vraiment_un_proton

Last update: **2019/10/21 14:45**

