

On obtient, comme on le sait ordinairement, le Per Oxyde de la réaction à froid de l'acide chlorhydrique sur le bioxyde de barium.

Le H_2O_2 chimiquement pur présente ordinairement les caractères suivants : c'est un liquide, clair, transparent de la consistance du sirop de sucre ou de l'huile. Poids spécifique 1,452 réaction neutre, cependant quelques chimistes sont d'opinion qu'il donne quelque fois une réaction acide, et rougit le papier tournesol légèrement.

D'après Marchand, le H_2O_2 anhydre peut mettre en liberté 475 vols d'oxygène.

Pour conserver le H_2O_2 on doit le tenir à l'obscurité et si possible au froid, sa décomposition a lieu sous des conditions dont il est difficile de se rendre compte. Ce composé se dédouble en oxygène naissant ou comme certains observateurs le croient en ozone et en eau.

Le H_2O_2 se mélange très facilement avec l'eau distillée, cette solution est communément appelée eau oxygénée ; il est aussi très soluble dans l'éther (ether ozonique.)

Mais, la solution du H_2O_2 dans l'eau distillée n'est pas très stable, et Marchand, de New York, dit que l'on doit pour prévenir la décomposition l'aciduler avec 176000 d'acide hydrochlorique et 171000 d'acide phosphorique et le tenir au froid.

Une solution de H_2O_2 se congèle à la température de 10 à 11 f et se liquéfie à 0° Fahr. sans perdre aucune de ses propriétés.

Le H_2O_2 est aussi soluble dans la glycérine, et forme le principal composant d'une excellente préparation, nommée glycozone. Je crois que c'est Paul Gibier, directeur de l'institut Pasteur, à New-York, qui a proposé l'emploi de la glycérine comme véhicule dans l'emploi du H_2O_2 , afin de prévenir la décomposition subite de cet acide.

Cette préparation de H_2O_2 , d'après Gibier, est obtenue par la réaction de l'ozone sur la glycérine sous une pression qui n'est pas mentionnée, et contient, d'après Gibier, 15 vols. d'ozone et 1 vol. de glycérine.

Cette préparation, quoiqu'elle soit très employée, n'est pas aussi bonne que la solution aqueuse de H_2O_2 , car si l'on croit Aulde, cette solution, qui n'est au fond qu'un glycerolé, se détériore et, par là, permet la formation de certains produits secondaires qui semblent avoir les propriétés toxiques de l'acide formique.

Cette assertion de Aulde n'est pas entièrement prouvée, mais elle met les médecins en garde contre les dangers qui peuvent découler de l'emploi de cette préparation. Il faut, en justice, dire que nous n'avons aucune preuve de la toxicité du glycozone.