

injecté dans les veines, il tue instantanément, l'animal tombe foudroyé.

Une solution de chlore ou de chlorure de chaux, agit comme antidote, et peut servir pour désinfecter les lieux renfermant ce gaz délétère.

Composition en poids :

|                |        |
|----------------|--------|
| Soufre.....    | 94.176 |
| Hydrogène..... | 5.824  |

---

100.000

Il fut découvert par Scheele; et l'illustre Berthollet fit connaître sa nature acide en 1784. Il doit être regardé comme l'auteur de la découverte importante des hydrides.

*Gisement.* Le gaz hydrogène sulfuré se dégage des solfatares et y dépose, en se décomposant, des quantités considérables de soufre; il se trouve aussi à l'état salin et à l'état libre dans une classe particulière d'eaux minérales dites sulfureuses; il se dégage aussi de la vase des marais et autres lieux aquatiques où se trouvent des substances végétales et animales en putréfaction; les charniers où l'on dépose les cadavres renferment ce gaz. Il se dégage aussi dans les phénomènes volcaniques et par les crevasses produites pendant les tremblements de terres. Quelquefois il est renfermé dans les pores de quelques substances minérales; c'est ainsi qu'il se dégage de certains calcaires par le frottement ou la percussion. Ex. Calcaire fétide.

*Usages* C'est un puissant réactif. Sa solution précipite à l'état de sulfure la plupart des sels métalliques. Un vin blanc contenant du plomb deviendra noir ou brun sous l'influence de ce réactif. A l'état liquide, et très étendu, il est administré à l'intérieur dans les maladies chroniques de la peau, les scrofules, etc. Pour cela, on fait prendre aux malades des eaux minérales sulfureuses. Employé à l'extérieur, il excite la peau et en modifie la vitalité, aussi l'emploie-t-on avec succès dans les affections chroniques de la peau, soit en bains, soit en douches.