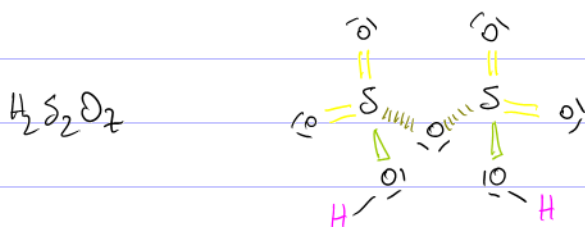
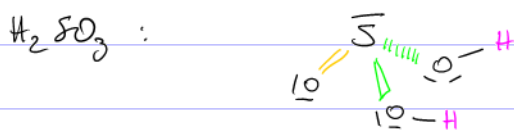
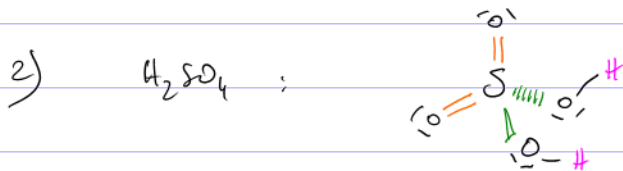
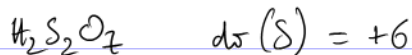
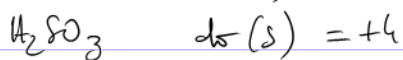
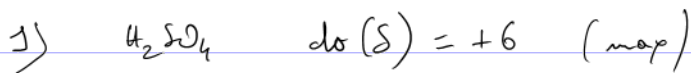


Ex 7: H_2SO_4 , H_2SO_3 , $H_2S_2O_7$



3) Les liaisons doubles $S=O$ sont de façon générale plus courtes que les liaisons $S-O$ simples.

Au sein d'un composé, les liaisons $S-O$ sont de même longueur si elles sont équivalentes entre elles, par exemple les 2 liaisons $S=O$ doubles de H_2SO_4 font exactement la même longueur; cette valeur sera proche, mais pas strictement la même, que celle des 4 liaisons $S=O$ doubles de $H_2S_2O_7$. Les 4 liaisons $S=O$ doubles de $H_2S_2O_7$ sont toutes les 4 exactement de même longueur.

4) Les H de ces composés sont des H acides, ces 3 composés sont chacun des diacides.