

**Informations:** Sélectionner la ou les bonne(s) réponse(s)

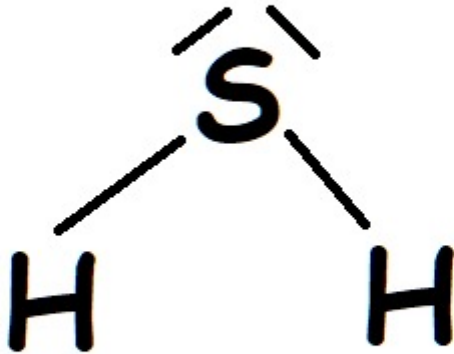
Rubrique: Sciences / Sciences de la matière.

**Légende**

Correct

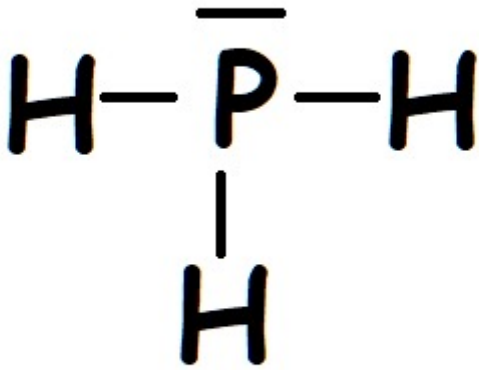
**1** Un tiret entre deux atomes représente :

- un doublet non liant
- un doublet liant



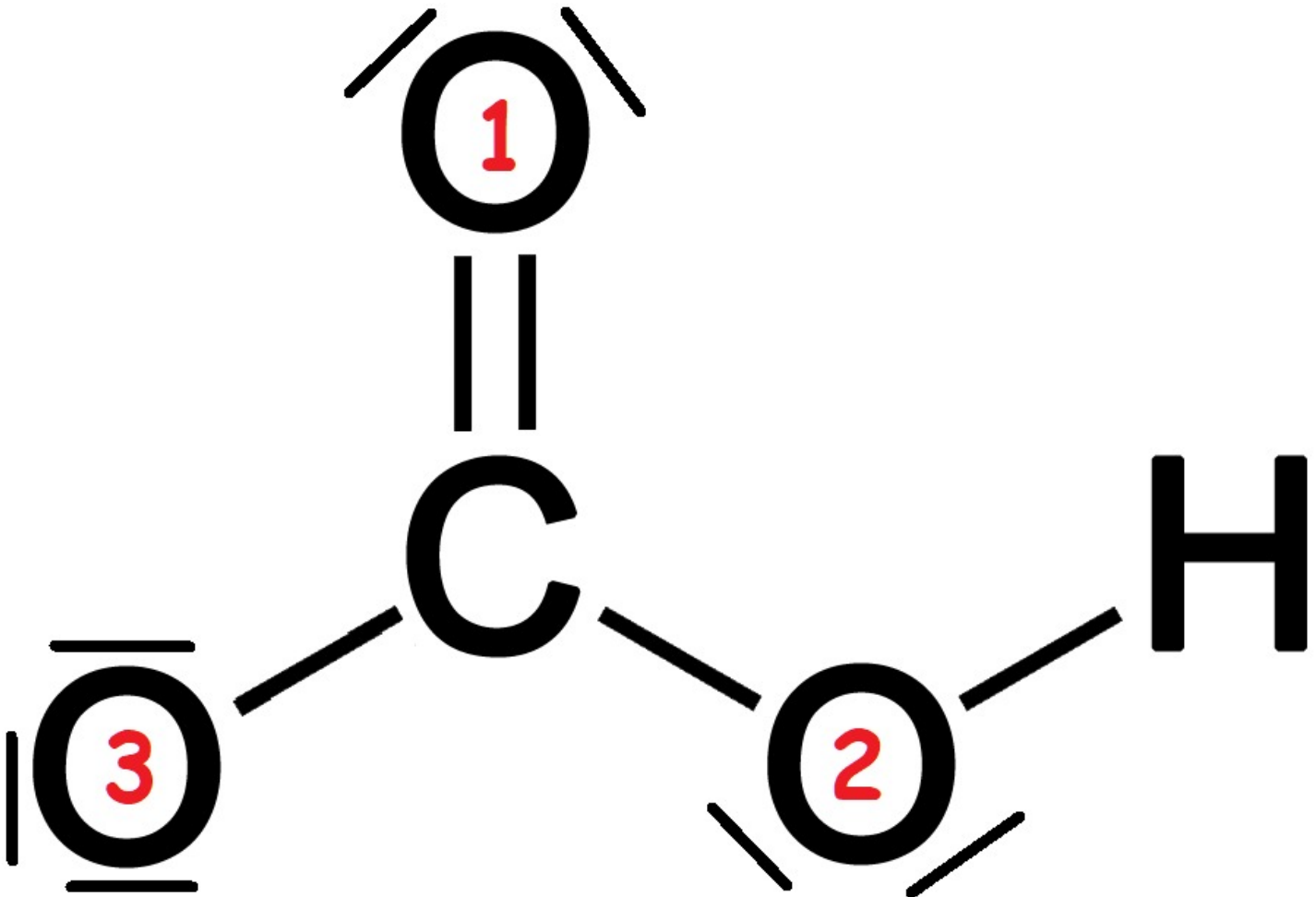
**2** L'atome de soufre (S) est :

- monovalent
- divalent
- trivalent
- tétravalent



**3** L'atome de phosphore (P) :

- possède un doublet non liant
- possède 4 doublets non liants
- est tétravalent
- est trivalent
- respecte la règle de l'octet



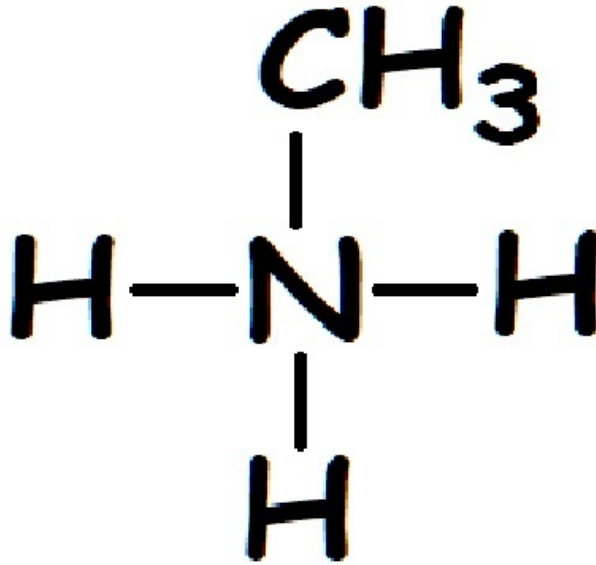
**4** Voici la formule de l'ion hydrogénocarbonate  $\text{HCO}_3^-$  (la charge négative n'est pas représentée).

- tous les atomes d'oxygène vérifient la règle de l'octet dans cet ion.
- c'est l'atome d'oxygène 3 qui porte la charge négative de l'ion

- c'est l'atome d'oxygène 1 qui porte la charge négative de l'ion  
-  c'est l'atome d'oxygène 2 qui porte la charge négative de l'ion
- 

**5** Au sein d'une molécule, deux atomes de carbone peuvent faire entre eux :

- une liaison simple  
-  une liaison double  
-  une liaison triple  
-  une liaison quadruple
- 

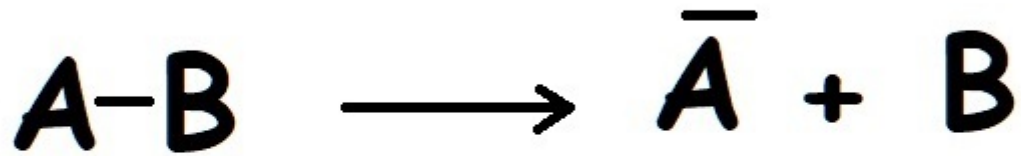


**6** Voici la formule d'un ion positif, la charge positive (non représentée) est portée par :

- un atome d'hydrogène  
-  l'atome de carbone  
-  l'atome d'azote
- 

**7** Lorsqu'un doublet non liant d'un atome devient un doublet liant (pour former une liaison), cet atome

- devient positif  
-  devient négatif  
-  reste neutre
-



**8** Deux atomes A et B sont liés pour former une molécule AB. La liaison se casse et le doublet liant devient un doublet non liant porté par A. Au final :

- les deux atomes A et B sont neutres.
  - seul A est neutre
  - seul B est neutre
  - A porte une charge positive
  - A porte une charge négative
  - B porte une charge positive
  - B porte une charge négative
-