

# QCM

Pour chaque question, indiquer la (ou les) bonne(s) réponse(s).

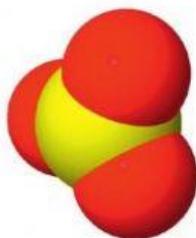
A

B

C

## 1 Masse m<sub>entité</sub> d'une entité

1. La formule brute du trioxyde de soufre, dont le modèle est donné ci-dessous, est :



Données
Couleur des modèles :
S :
O :



2. Soit  $m(\text{N})$  la masse d'un atome d'azote et  $m(\text{O})$  la masse d'un atome d'oxygène. La masse d'une molécule de protoxyde d'azote  $\text{N}_2\text{O}$  est égale à :

$$m(\text{N}) + m(\text{O})$$

$$2 \times m(\text{N}) + m(\text{O})$$

$$m(\text{N}) + 2 \times m(\text{O})$$