

QCM

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

A

B

C

1 Masse $m_{\text{entité}}$ 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 N_2O est égale à :

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

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

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