QCM

Pour chaque question, indiquer la (ou les) bonne(s) réponse(s).	A	B	C
1 Masse $m_{entité}$ 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	S_3O	SO_3	SO
2. Soit m(N) la masse d'un atome d'azote et m(O) la masse d'un atome d'oxygène. La masse d'une molécule de protoxyde d'azote N_2O est égale à :	$m(N) + m(O)$	$2 \times m(N) + m(O)$	$m(N) + 2 \times m(O)$