

Correction :**Exercice 1:**

Formule chimique	Nom de la molécule	Composition en atomes
O ₂	Dioxygène	2 atomes d'oxygène
H ₂	Dihydrogène	2 atomes d'hydrogène
NO ₂	Dioxyde d'azote	2 atomes d'oxygène et un atome d'azote
SO ₂	Dioxyde de soufre	2 atomes d'oxygène et un atome de soufre

Exercice 2 : L'ordre des réponses n'est pas important mais il faut le bon nombre d'atomes.

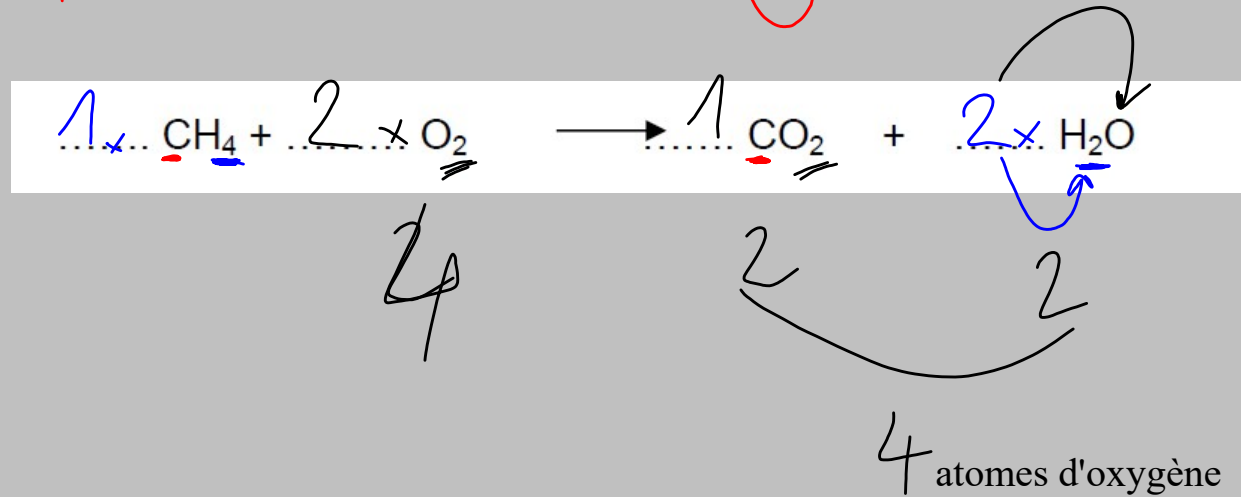
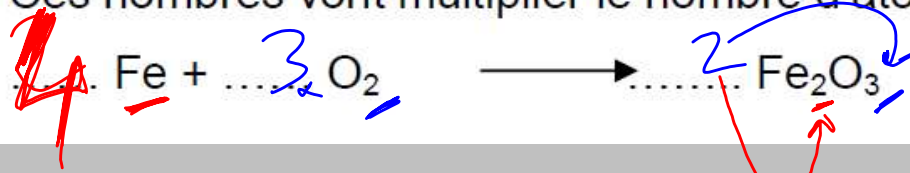
KNO_3 : 3 atomes d'oxygène, 1 atome d'azote, 1 atome de potassium

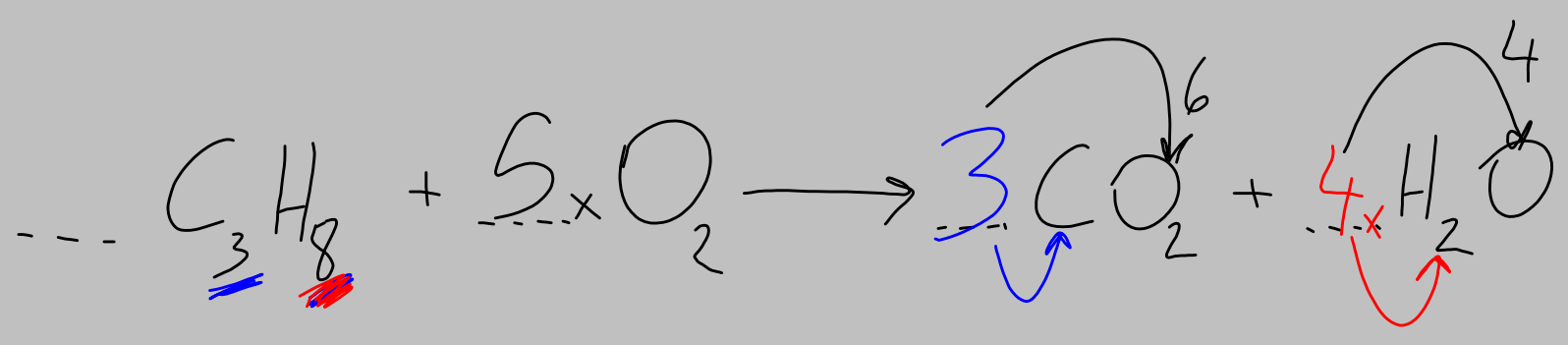
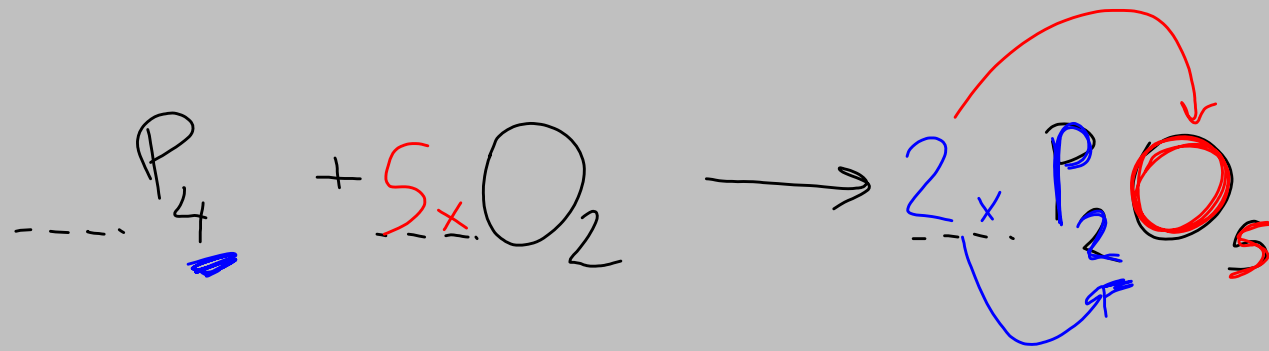
H_3PO_4 : 4 atomes d'oxygène, 1 atome de phosphore, 3 atomes d'hydrogène

$(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$: 4 atomes d'oxygène, 1 atome de phosphore, 1 atome d'hydrogène, 2 atomes d'azote et 8 autres atomes d'hydrogène

Vous ne pouvez pas modifier les formules chimiques, ni couper des molécules. Pour réussir à avoir le même nombre d'atomes, il faut donc **écrire des nombres sur les pointillés**.

Ces nombres vont multiplier le nombre d'atomes des molécules qui suivent les pointillés.





10 atomes d'oxygène