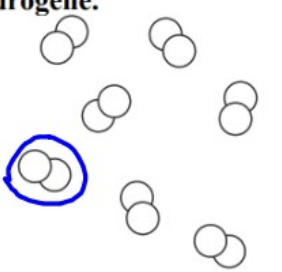
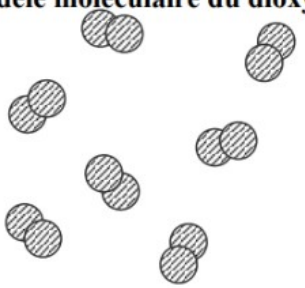
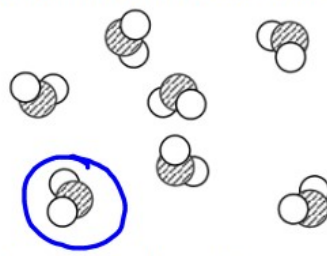


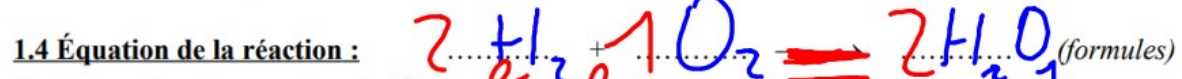
1.2 Conclusions : bilan de la réaction de la combustion du dihydrogène.

→ Réactif(s) : Dans la combustion *le dihydrogène et le dioxygène* *se consomment*
Produit(s) : *l'eau*
On écrit : Le *dihydrogène* et le *dioxygène* réagissent pour former *de l'eau*

1.3 Interprétation moléculaire

<p>Modèle moléculaire du dihydrogène.</p>  <p>Comme dans le dihydrogène chaque molécule est formée de <i>2 at. d'hydrogène</i> sa formule est <i>H₂</i></p>	<p>Modèle moléculaire du dioxygène</p>  <p>Comme dans le dioxygène chaque molécule est formée de <i>2 at. d'oxygène</i> sa formule est <i>O₂</i></p>	<p>Modèle moléculaire de l'eau.</p>  <p>Comme dans l'eau chaque molécule est formée de <i>2 at. d'hydrogène</i> <i>et 1 at. d'oxygène</i> sa formule est <i>H₂O</i></p>
--	--	--

On a donc :



Il n'y a pas le même nombre de *molécules* à gauche et à droite de l'équation, mais on retrouve le même nombre d'*atomes* de chaque espèce dans les réactifs et dans les produits.

