

	<b>EXERCICE DE REMÉDIATION</b> <b>CHIMIE - 4<sup>ÈME</sup></b>	
		4202
Notion	Notion de pression (grandeur, unité, mesure)	
Capacité	Reformuler	
Pré-requis / connaissances	Composition de l'air (environ 80% de diazote et 20% de dioxygène) Caractéristique des états solides, liquides et gazeux (du point de vue moléculaire)	
Commentaires		

### ÉNONCÉ

**Lis attentivement le texte, plusieurs fois si nécessaire, puis cache-le pour répondre aux questions ci-dessous :**

L'air est un gaz.

Un gaz est constitué de grains de matières appelés molécules qui sont en mouvement et dispersées dans tout le récipient.

Les molécules en mouvement viennent rebondir sans cesse sur les parois du récipient.

Le résultat de ces nombreux chocs s'appelle la pression.

Cette grandeur physique, la pression, se mesure avec un manomètre et s'exprime en pascal Pa.

Si l'on diminue le volume du gaz, il y a moins de place pour les molécules : elles tapent beaucoup plus souvent les parois du récipient et donc la pression augmente, l'air est ainsi comprimé.

Il existe plusieurs applications de l'air comprimé : gonflage des pneus, pistolet à peinture, agrafeuse et marteau pneumatique (marteau piqueur), carabine à plomb...



### QUESTIONS

1. On veut rapidement comprendre de quoi parle le texte : donne deux mots du texte qui te semblent importants.
2. Avec tes mots, explique ce qu'est la pression d'un gaz.
3. Avec tes mots, explique ce qu'on appelle de l'air comprimé.