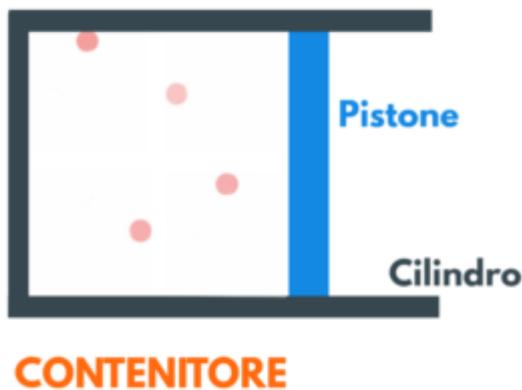


## SOLIDI LIQUIDI GAS - PARTE 2 - RISPOSTE

### 1. Cosa avviene all'interno di un recipiente pieno di vapore?

- Le molecole, in continuo movimento, rimbalzano contro le pareti del recipiente. Quando colpiscono una parete, la spingono come per allontanarla dal centro della stanza.

### 2. Disegna un recipiente contenente del gas come viene schematizzato nei libri di testo, indicandone i componenti.



### 3. Cos'è la pressione?

- È la forza che si esercita sull'unità di superficie

### 4. Supponiamo di scaldare il gas contenuto nel recipiente senza cambiarne il volume. Cosa accade alla pressione?

- Le molecole colpiscono le pareti più forte perché si muovono più velocemente, e inoltre le colpiscono più spesso. Quindi la pressione aumenta

### 5. Supponiamo di comprimere il gas contenuto nel recipiente. Cosa accade alla temperatura?

- in seguito all'urto del pistone, la velocità delle molecole aumenta. Dunque tutti gli atomi nel recipiente sono "più caldi" dopo aver colpito il pistone, hanno guadagnato velocità, quindi un gas si scalda se viene sottoposto a una lenta compressione, e si raffredda sotto una lenta espansione