Druck in eingeschlossenen Gasen und Flüssigkeiten

Eingeschlossene Gase

Befindet sich in einemR Gas, dann herrscht dort ein Druck.	aum (z. B. in einem verschlossenen Gefäß) ein
Entstehung dieses Drucks:	
Gase bestehen wie alle Stoffe aus	, den
Diese Atome sind frei	
Bei ihrer ständigen stoßen d	ie
Atome immer wieder gegen die	
des abgeschlossenen Raumes.	
Es entsteht also eine auf eine	
Das bedeutet, es entsteht	
Beispiel: aufgeblasener	
Möglichkeiten zur Erhöhung des Drucks:	
– Ver des	kleiner machen)
– mehr in den abgeschlossenen F	Raum
- des Gases (dadurch	sich Atome)
Für eingeschlossene Gase gilt:	
① Der Druck sich	
② Der Druck ist an	
er i Elitariakaitan	
Eingeschlossene Flüssigkeiten	
Für eingeschlossene Flüssigkeiten gilt grundsätzlich das G	-
Auch hier ist der Druck an Stellen	und breitet sich
nach aus.	
Allerdings lassen sich Flüssigkeiten w	rie Gase
Man sagt: Flüssigkeiten sind	
Grund: In Flüssigkeiten liegen die Atome bereits	·
Gase haben eine	(größere Abstände zwischen den Atomen).

Zusatzinfo: Der Druck in geschlossenen Räumen wird mit einem Manometer gemessen.
Diese Geräte messen den Überdruck, also den Druck, der zum bereits vorhandenen Luftdruck noch dazu kommt.

Beispiele: Fahrradreifen 1 bar, Autoreifen 2 bar, Taucherflasche 200 bar