

① GLI STATI DI AGGREGAZIONE DELLA MATERIA

• LE CARATTERISTICHE DEGLI AERIFORMI

A
TEMPERATURA AMBIENTE
E ALLA
PRESSIONE ATMOSFERICA

SONO
RAREFATTI

CON
BASSA DENSITA'
CIOE'
LE LORO PARTICELLE
SONO
DISTANTI TRA LORO

PER VIA
DELLA LORO
BASSA DENSITA'

SONO
FACILMENTE
COMPRESSIBILI

SONO DETTI
ANCHE

FLUIDI

PERCHE' FLUISCONO
LUNGO TUBI O
CONDUTTURE

SI DIFFONDONO
E
SI MESCOLANO
RAPIDAMENTE
TRA LORO

E
TENDONO AD
ESPANDERSI

OCCUPANDO TUTTO
LO SPAZIO
DISPONIBILE

• LA PRESSIONE: UNA DELLE VARIABILI IN GIOCO PER DESCRIVERE IL COMPORTAMENTO DI UNA CERTA QUANTITA' DI UN AERIFORME

ESpressa IN MOLTI

BASTA CONOSCERNE
3

GRANDEZZE

VOLUME
(V)

TEMPERATURA
(T)

PRESSIONE
(P)

PASCAL (P_a)
USATO NEL S.I.

ESSENDO MOLTO PICCOLO
SI USA IL

KILOPASCAL ($1 \text{ kPa} = 10^3 \text{ Pa}$)

ATMOSFERA
(atm)

$1 \text{ atm} = 1,013 \cdot 10^5 \text{ Pa}$

PER CUI SI UTILIZZANO
DIVERSE UNITA' DI MISURA

MILLIMETRO
DI MERCURIO
(mm Hg) o torr

bar (10^5 Pa)
millibar (10^2 Pa)