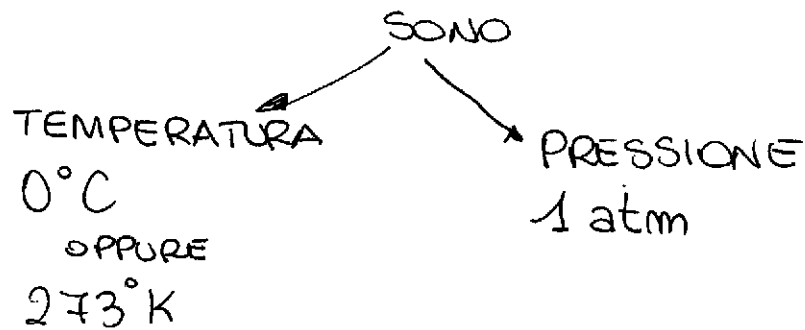


② LE CONDIZIONI NORMALI DI UN AERIFORME



• PER TEMPERATURA AMBIENTE $\rightarrow$ SI INTENDE $\rightarrow 25^{\circ}\text{C}$

DOVE ALCUNI GAS
SONO AERIFORMI
MENTRE ALTRI
SONO VAPORI

IL GAS PERFETTO

LA TEORIA CINETICA E LE LEGGI DEI GAS (BOYLE, CHARLES, GAY-LUSSAC)

SI RIFERISCONO AD
UN MODELLO TEORICO
DEL

GAS
PERFETTO

GAS
IDEALE

(NON ESISTE IN NATURA, MA
I GAS REALI, CHE NON SI TROVANO
A TEMPERATURE ESTREME, SONO SIMILI)

CHE HA
LE SEGUENTI CARATTERISTICHE

VOLUME

TRASCURABILE

POICHE' LE PARTICELLE
SONO
PUNTIFORMI



DISTANZA
TRA
LE PARTICELLE

FA IN MODO
CHE NON CI
SIANO INTERAZIONI
TRA LORO,
NON SI MESCOLANO
NE' SI RESPINGONO



LE PARTICELLE
SI MUOVONO
CONTINUAMENTE
E
VELOCEMENTE

IN MODO
CAOTICO

COSI'
SI URTANO
TRA LORO, MA
SENZA
DISPERSIONE
DI ENERGIA