

بسم الله الرحمن الرحيم

الدرس الأول (الغازات)



نظرية الحركة الجزيئية

" تفسير سلوك الغازات

ــ اكتشفها:

ماكسويل و بولتزمان 1860

معلومات أساسية

- خصائص الغاز الفيزيائية (التمدد و الانضغاط وحجمها صغير) .
- خصائص المادة الكيميائية تعتمد على (تركيبها و بنيتها).
- —— لا يمكن تمييز الغاز بالمظهر الخارجي بعكس السائل والصلب .
 - ــ تستخدم درجة الحرارة مقياسًا لمتوسط الطاقة الحركية .

مفناح النصميم

طاقة الحركة (j)

كتلة الجسيم (g)

سرعة الجسيم (m/s)

🛶 صغيرة جدًا 🛶 لذا قوة التجاذب معدومة بسبب حجمها .

🔸 مستمرة وعشوائية في خط مستقيم 🛶 تصادمها مرن . (الجسيم لا يفقد طاقة عند التصادم)

◄ يمكن حسابها بالقانون :

 $KE = 1/2mv^2$

مكوناتما :

1- حجم الجسيمات

2- حركة الجسيمات

3- طاقة الجسيمات



الحرس الأول (الغازات)



سلوك الغازات

2- الكثافة :

كيف يجمع الغاز ؟

هي مقدار الكتلة على الحجم

بقلب العبوة التي تحوي سائلًا .

أ- الحركة :

مستمرة عشوائية في خط مستقيم , تسمح بالتمدد والانتشار .

5- الانتشار:

ا حركة الغاز في الوسط المحيط

السبابه : عدم وجود قوی تجاذب

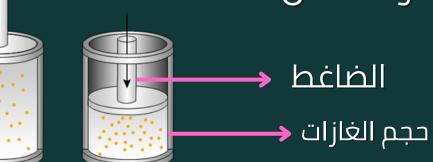
مثال : البخور , رائحة طهي الطعام

3- الانضىغاط والتودد:

العلاقة بين الضغط و الحجم

علاقة عكسية :-

اذا زاد الضغط قل الحجم والعكس كذلك .



4- التحفق

ُ سرعة خروج الغازات من ثقب

قانون جراهام لحساب معدل التدفق :-

احسب معدل تدفق غاز الارجون لغاز النيون :-

الحرس الأول (الغازات)



البارومتر

" جهاز يقيس الضغط الجوّي

صممه: تورشلی

• انظر للكتاب 17

المانومتر

جهاز يقيس ضغط الغاز المحصور

باسكال " وحدة قياس ضغط الغاز

ضغط الغاز

القوة الواقعة على وحدة المساحة

كيف ذلك ؟

تصور لو انك تمشى على في صحراء الربع الخالي وكنت ترتدى جزمات كعب , حينها سوف تغوص قدميك في التربة , بعكس اذاً كنت ترتدي **بسطارًا .**

تم العمل من قبل :

سعود محمد الفلقي

تواصل: 0 57 67 87 029

مسار : الهندسة والحاسب 1444

