

الدرس الأول قوانين الغازات

• اصل المصطلح العلمي بما يناسبه :-

المصطلح	التعريف
القانون العام للغازات	1. عند ثبوت درجة الحرارة فإن حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسياً مع الضغط الواقع عليه .
قانون شارل	2. أقل قيمة ممكنة لدرجة الحرارة التي تكون عندها طاقة الذرات أقل ما يمكن .
قانون ويل	3. عند ثبوت الضغط فإن حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب طردياً مع درجة حرارته المطلقة .
الصفر المطلق	4. حاصل قسمة الضغط على درجة الحرارة المطلقة لمقدار محدد من الغاز ذي حجم ثابت يساوي مقداراً ثابتاً
قانون جاي لوساك	5. قانون يحدد العلاقة بين الضغط ودرجة الحرارة والحجم لكمية محددة من الغاز .

دار الرواد النموذجية
DAR ALRWAD SCHOOL