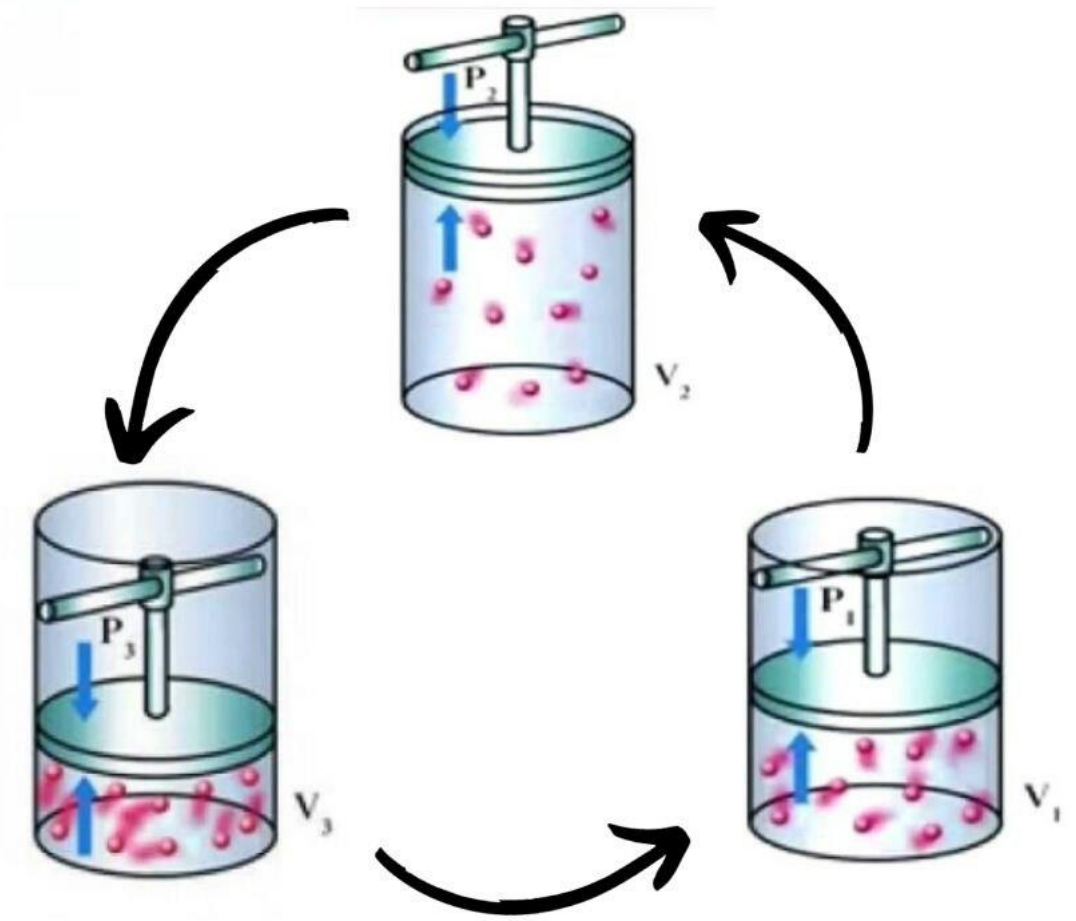
الغازات



حاصل قسمة الضغط على درجة الحرارة بالكلفن ويكون الحجم ثابت							
أ	قانون جاي لوساك	ب	قانون شارل	ج	قانون بويل	د	تأين
الاجابة : أ , قانون جاي لوساك قانون بويل : حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط الواقع عليه عند (ثبوت درجة الحرارة) P1 V1 = P2 V2 قانون شارل : حجم أي مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة حرارته المطلقة عند (ثبوت الضغط) V1/T1 = V2/T2 قانون جاي لوساك : ضغط قانون بويل مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة الحرارة المطلقة له , اذا بقي الحجم ثابتا حيث ان P = الضغط , V = الحجم , T درجة الحرارة P1/T1 = P2/T2							

قانون شارل هو							
أ	V1/T1 = V2/T2	ب	P1 V1 = P2 V2	ج	P1/T1 = P2/T2	د	F.t
الاجابة : أ , V1/T1 = V2/T2 قانون بويل : حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط الواقع عليه عند (ثبوت درجة الحرارة) P1 V1 = P2 V2 قانون شارل : حجم أي مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة حرارته المطلقة عند (ثبوت الضغط) V1/T1 = V2/T2 قانون جاي لوساك : ضغط قانون بويل مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة الحرارة المطلقة له , اذا بقي الحجم ثابتا حيث ان P = الضغط , V = الحجم , T درجة الحرارة P1/T1 = P2/T2							

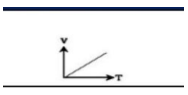
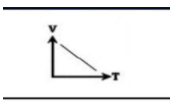
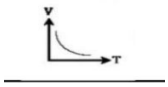
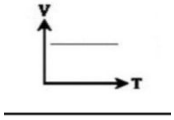
كمية محددة من الغاز تتناسب عكسيا مع درجة الضغط عند ثبوت درجة الحرارة							
أ	قانون شارل	ب	قانون شارل	ج	قانون جاي لوساك	د	تأين
الاجابة : ب , قانون بويل قانون بويل : حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط الواقع عليه عند (ثبوت درجة الحرارة) P1 V1 = P2 V2 قانون شارل : حجم أي مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة حرارته المطلقة عند (ثبوت الضغط) V1/T1 = V2/T2 قانون جاي لوساك : ضغط قانون بويل مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة الحرارة المطلقة له , اذا بقي الحجم ثابتا حيث ان P = الضغط , V = الحجم , T درجة الحرارة P1/T1 = P2/T2							

حجم الغازات ودرجة حرارتها توجد بينهما علاقة طردية ..... قانون ؟							
أ	قانون جاي لوساك	ب	قانون شارل	ج	قانون شارل	د	F.t

الاجابة : ج , قانون شارل
قانون بويل : حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط الواقع عليه عند (ثبوت درجة الحرارة) P1 V1 = P2 V2
قانون شارل : حجم أي مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة حرارته المطلقة عند (ثبوت الضغط) V1/T1 = V2/T2
قانون جاي لوساك : ضغط قانون بويل مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة الحرارة المطلقة له , اذا بقي الحجم ثابتا حيث
ان P = الضغط , V = الحجم , T درجة الحرارة P1/T1 = P2/T2

يسمى هذا القانون P1 V1 = P2 V2 ب							
أ	قانون شارلز	ب	قانون بويل	ج	قانون بلانك	د	قانون لهيزنبرج

الاجابة : ب , قانون بويل
قانون بويل : حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط الواقع عليه عند (ثبوت درجة الحرارة) P1 V1 = P2 V2
قانون شارل : حجم أي مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة حرارته المطلقة عند (ثبوت الضغط) V1/T1 = V2/T2
قانون جاي لوساك : ضغط قانون بويل مقدار محدد من الغاز يتناسب طرديا مع درجة الحرارة المطلقة له , اذا بقي الحجم ثابتا حيث
ان P = الضغط , V = الحجم , T درجة الحرارة P1/T1 = P2/T2

العلاقة بين حجم الغاز ودرجة الحرارة المطلقة عند ثبوت الضغط							
أ		ب		ج		د	

الاجابة : أ
العاقة بين حجم الغاز ودرجة الحرارة طردية (يزيد ويزيد)

يكون حالة من حالات المادة شكلها وحجمها غير ثابتين							
أ	الحالة الغازية	ب	الحالة الصلبة	ج	الحالة السائلة	د	البلازما
الاجابة : أ , الحالة الغازية							

العامل الغير المؤثر على الضغط الجزيئي للغاز هو							
أ	نوع الغاز	ب	عدد المولات	ج	حجم الوعاء	د	درجة الحرارة
الاجابة : أ , نوع الغاز							

الانضغاط خاصية تميز ..؟							
أ	الغاز	ب	الالكترونات	ج	الفلزات	د	النواة
الاجابة : أ , الغاز							

احدى حالات المادة يكون شكلها وحجمها غير ثابت ومتباعدة هي :							
أ	الحالة الصلبة	ب	الحالة السائلة	ج	الحالة الغازية	د	الحالة البلازمية
الاجابة : ج , الحالة الغازية اضاءة / الحالة الصلبة : الشكل والحجم ثابتان الحالة السائلة : الحجم ثابت , الشكل غير ثابت							