	الهيئة العامة للتعليم بالجبيل	ورقة تدريب	المقرر: كيمياء (٤) ـــ بنات
	التعليم العام بالهيئة الملكية	1	عنوان الدرس: الغازات
	مدرسة الرواد الثانوية (مقررات)		اسم الطالبة: .....
	الفصل الدراسي الثاني للعام ١٤٤١هـ ـ ١٤٤٢هـ		الشعبة: .....

الرواد الثانوية smart school

اهداف الدرس	المفردات	ملاحظات
١- تطبق قوانين الغازات على المسائل المختلفة. ٢- تحدد العلاقات بين المتغيرات المختلفة	قانون بويل – شارل-جاي لوساك – افوجادرو- الحجم المولاري-الصفر المطلق-الغاز المثالي	راجع كتاب كيم(٤) بناء ص [١٠-٤٠]

تدريب (١) : اقرن القوانيين التالية بما يناسبها :(صل فيما بينها بخط)

جاي لوساك

شارل

بويل

العام للغازات

$$P_1 V_1 = P_2 V_2$$

$$\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2}$$

$$\frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2}$$

$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$$

==========

تدريب(٢): اختر من القوائم المنسدلة ما يناسب الاتي:

١-حجم مقدار محدد من الغاز يتناسب عكسيا مع الضغط عند ثبوت درجة الحرارة. [ ]

٢-الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة تحتوي العدد نفسه من الجسيمات عند نفس درجة الحرارة والضغط. [ ]

٣-استخدام أواني الضغط لطهي الطعام هو تطبيق عملي لقانون. [ ]

٤-ضغط الغاز يتناسب طرديا مع درجة الحرارة عند ثبوت الحجم. [ ]

==========

تدريب (٣) اختر الاجابة الصحيحة لكل من:

1	اذا كان حجم غاز عند ضغط 2.0 atm هو 3.0 L ، واصبح الضغط 4.0 atm . فما الحجم الجديد :		
	أ. 6.0 L	ب. 1.5 L	ج. 0.5 ML
2	اذا انخفضت درجة الحرارة لعينة من غاز حجمها 3.0 L من 527 °C الى 127 °C . فما الحجم الجديد للغاز :		
	أ. 6.0 L	ب. 1.5 L	ج. 0.5 L
3	اذا كان ضغط اطار سيارة 35.0 atm عند درجة حرارة 27 °C ، فكم يكون الضغط اذا ارتفعت الحرارة الى 327 °C :		
	أ. 35 atm	ب. 50 atm	ج. 70 atm
4	بالون مليء بالهيليوم حجمه 50 L عند درجة حرارة 27 °C وتحت ضغط 1 atm ، ما حجم البالون عندما يصبح الضغط 0.5 atm ودرجة الحرارة -73 ° C :		
	أ. 33.3 L	ب. 66.6 L	ج. 0.15 L
5	ماحجم غاز النيتروجين في اسطوانة تحتوي 2 mol من النيتروجين عند الظروف المعيارية :		
	أ. 11.2 L	ب. 22.4 L	ج. 44.8 L

اعداد : أ.حسين الهاجري

LIVEWORKSHEETS