المادة: العلوم الصف: التاسع عدد الصفحات: 3 اسم المعلم: ليث سامي



#### دولة الإمارات العربية المتحدة وزارة التربية والتعليم

#### مدرسة الالفية للتعليم الاساسى ح 2

#### مراجعة درس سلوك الغازات

[	الشعبة [	······································

## السؤال الأول:-

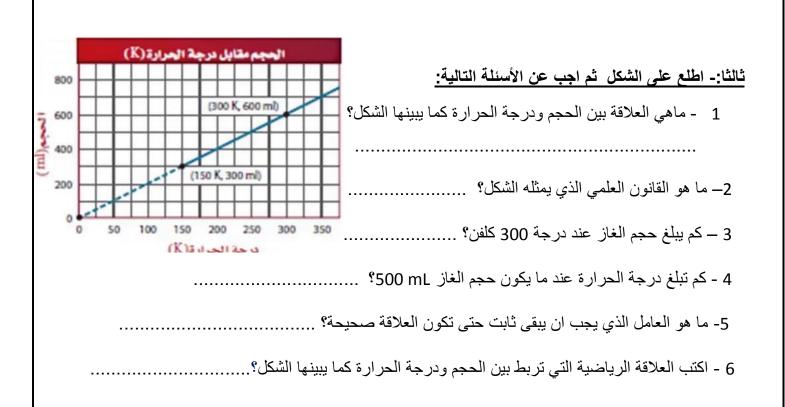
## اولا: اكتب في الجدول التالي اسم العالم الذي وضع القانون العلمي:

اسم العالم	القانون العلمي
	يزداد حجم الغاز عند ارتفاع درجة الحرارة طالما الضغط ثابت
	اذا قللت حجم وعاء غاز مع ابقاء درجة الحرارة ثابته فان ضغط الغاز يزداد

## ثانيا: اطلع على الشكل في الأسفل ثم اجب عن الأسئلة التالية:

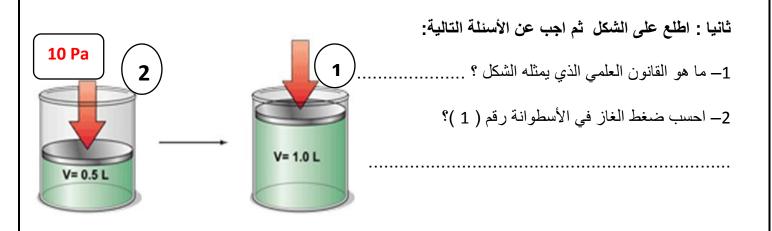


الضغط =	غ الحجم والضغط في الشكل A ؟ الحجم = ا	1 – كم يبلغ
الضغط =	و الحجم والضغط في الشكل B ؟ الحجم = ا	2 – كم يبلغ
	العلاقة بين الحجم والضغط من خلال الشكل؟ ين علمي تمثلها العلاقة السابقة؟	3 — استنتج 4 - أ <i>ي</i> قانو
بحيحة؟	" العامل الذي يجب ان يبقى ثابت حتى تكون العلاقة صد	
يبينها الشكل؟	ملاقة الرياضية التي تربط بين الحجمين والضغط كما ب	6- اكتب الع



### السؤال الثاني:-WWW.almanahj.com أولا: اكتب الرقم المناسب من العمود الثانئ امام ما يناسبه من العمود الأول:

العمود الثاني-	العمود الأول	الرقم
( 1 ) الكلفن	مقياس متوسط الطاقة الحركية لكل الجسيمات الموجودة في جسم ما	
( 2 ) قانون شارل	اذا قالت حجم وعاء غاز مع ابقاء درجة الحرارة ثابته فان ضغط الغاز يزداد	
( 3 ) درجة الحرارة	يزداد حجم الغاز عند ارتفاع درجة الحرارة طالما الضغط ثابت	
( 4 ) قانون بویل	مقياس لدرجة الحرارة يستخدم في قانون شارل	



4 – ماذا تستنتج بالنسبة لقيمة الضغط في الشكل رقم ( 1 )؟

A latm -300 ml	atm 600 mi	السؤال الثالث: اولا: اطلع على الشكل ثم اجب عن الأسئلة التالية: 1 - اي مبدأ علمي يمثل الشكل؟ 2 - احسب مقدار درجة الحرارة للشكل ( B )؟
150 K		3- حدد العلاقة بين درجة الحرارة والحجم؟
		4- ماذا حدث لضغط الغاز في الشكل ( B )؟

# ثانيا: اكتب الخصائص التالية في الشكل اسفل: ( كلما ارتفعت درجة الحرارة زاد العجم الرجة الحرارة ثابته، الضغط ثابت، يبكث في خصائص الغازات كلما قل الحجم زاد الضغط،)

