

الدرجة	الفصل	اسم الطالب		مدرسة	إدارة التعليم بمحافظة جدة
				الثانوية	كيمياء - ثاني ثانوي
				اختبار - فصل 7 - نموذج 1	

حجم عينة غاز 2.0 L عند ضغط 108 KPa ، أحسب الضغط اللازم ليصبح حجمها 0.5 L ؟

بالون حجمه 500mL يحتوي على غاز النيتروجين عند درجة حرارة 27 °C ، كم تبلغ درجة الحرارة المثوية ليصبح حجمه 1250 mL ؟

عينة غاز عند ضغط 750 torr ودرجة حرارة 200 K ، تم رفع درجة الحرارة للضعف ، احسب الضغط الناتج ؟

مكبس حجمه 150 mL عند ضغط 1.5 atm وحرارة 20 °C ، كم يصبح حجمه عند حرارة 30 °C وضغط 2.0 atm ؟

كم مول من غاز الأوكسجين في 32.0 L عند STP ؟

الدرجة	الفصل	اسم الطالب		مدرسة	إدارة التعليم بمحافظة جدة
				الثانوية	كيمياء - ثاني ثانوي
				اختبار - فصل 7 - نموذج 1	

ما كتلة غاز CO بالجرام في بالون حجمه 60.0 L في ظروف STP ؟ $C=12.0$, $O = 16.0$

احسب حجم 0.5 mol من غاز عند حرارة $60^{\circ}C$ وضغط 3.0 atm ؟

أوجد الكتلة المولية لغاز كتلته 3.0 g وحجمه 1.0 L في ظروف STP ؟ ثم أوجد كثافته ؟

ما حجم الأوكسجين اللازم للتفاعل مع 10.0 L من غاز الهيدروجين لينتج الماء ؟

تتحلل كربونات الكالسيوم في التفاعل التالي $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ إذا نتج من التفاعل 16.0 L من غاز CO_2 عند حرارة $27^{\circ}C$ وضغط 760 mmHg ، احسب كتلة كربونات الكالسيوم المتفاعلة ؟ $Ca=40, C=12, O=16$