

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف ورقة عمل قانون دالتون

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الكويتية](#) ← [الصف الثاني عشر العلمي](#) ← [فيزياء](#) ← [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي



روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة فيزياء في الفصل الأول

توزيع الحصص الإفتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)	1
استنتاجات كورس اول في مادة الفيزياء	2
بنك اسئلة الوحدة الاولى في مادة الفيزياء	3
دفتر متابعة في مادة الفيزياء	4
قوانين الطاقة والشغل في مادة الفيزياء	5

ورقة عمل

قانون دالتون

١ - وعاء مغلق حجمه (5L) يحتوي على الغازات التالية والتي لا تتفاعل مع بعضها البعض

(0.5 mol) من غاز A (0.1 mol) من غاز B (0.6 mol) من غاز C

وذلك عند درجة حرارة (273 K) علما بأن ($R = 8.31$)

المطلوب (١) باستخدام قانون الغاز المثالي اكمل الجدول التالي

الغاز	الضغط الجزئي للغاز
A	
B	
C	

المطلوب (٢) في الوعاء الحاوي على الغازات الثلاثة عند ثبات الحجم ودرجة الحرارة فإن الضغط الكلي

(P_T) اكبر من (500 kPa) حدد مدي صحة العبارة مع التفسير ؟

العبارة (صحيحة - خاطئة)

التفسير

٢ - اثناء حجمه (10 L) عند درجة حرارة (300 K) ويحتوي على (0.6 mol) من غاز النيتروجين و

(0.4 mol) من غاز الهيدروجين فاحسب الضغط الكلي داخل هذا الإناء علما بأن ($R = 8.31$)