

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



الملف تعريف مهمة للاختبار النهائي

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف الثاني عشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الثاني](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

مذكرة مسائل و أنشطة مبادرة الواقع المعزز	1
مقترح الخطة الفصلية	2
ملخص التعاريف شامل للمنهج	3
مذكرة تمارين على حسابات الحرارة	4
مذكرة تمارين على قانون فارداي	5

تعاريف مهمه لاماده الكيمياء

خواص وسلوك الغازات

11 الضغط / القوة المؤثرة على وحدة المساحة

12 الضغط الجوي / الضغط الناتج عن عمود من الهواء يمتد حتى طبقات الجو العليا

13 الباستال / الضغط الناتج عن قوة مقدارها 1 N نيوتن عندما تؤثر على مساحة مقدارها متر مربع واحد 1 m^2

14 التصادم المرن / هو التصادم الذي لا تفقد فيه الجزيئات أبداً من طاقتها الحركية ما دام من درجة الحرارة ثابتة

15 نص قانون بويل / يتناسب الحجم الذي تشغله كمية معينة من غاز محصور تناسباً عكسياً مع الضغط الواقع عليه عند ثبوت درجة الحرارة

16 نص قانون شارل / عند ثبوت الضغط يتناسب حجم كمية معينة من غاز ما تناسباً طردياً مع درجة حرارته المطلقة

17 درجة الصفر المطلق (0 K) / درجة الحرارة التي يكون عندها حجم الغاز صفراً نظرياً او درجة الحرارة التي تساوي عندها طاقة الحركة المتوسطة لجزيئات الغاز صفراً نظرياً

18 نص قانون جاي لوساك / يتناسب ضغط كمية معينة من الغاز تناسباً طردياً مع درجة الحرارة المطلقة عند ثبوت الحجم

19 ضغط الغاز / الضغط الناتج من اصطدام جزيئات الغاز بجدار الوعاء الذي يحتويها

اعداد الطلبة / الفروع العرشية