

تمرين (5-2) :-

1- أكتب موضوع باللغة العربية يحتوي على عنوان وفقرتين على الأقل ، وإحدى الفقرتين تحتوي على كلمات لاتينية في سياق النص العربي كما في رقم " 9 " من السؤال الرابع و أحفظ ما كتبتة على القرص المرن 0

الشغل المبذول لتغيير حجم الغاز

والأن لنفرض أن لدينا كمية من الغاز المحصور (نظاما ديناميكا حراريا) ، و أن هذا النظام ، نتيجة لعمليات حرارية مختلفة 0 وقد علمنا عند دراستنا لقوانين الغاز ، أن عملية إنتقال نظام غازي من حالة إلى أخرى ، قد تتم عن ضغط ثابت ، و تسمى أبزوباريية (Isocbaric) ، أو عند درجة حرارة ثابتة ، وتسمى أيزوثيرمية (Isothermal) 0



2- دقق الموضوع إملانيا 0

اضغط هنا
للتدقيق
الإملاني

Microsoft Word - مقدمة حواسيب ملف 0

ملف تحرير عرض إدراج تنسيق أدوات جدول إطار تعليمات

Normal New Rom... تدقيق إملاني وتدقيق نحوي

90%

10 1 1 9 0 1 8 0 1 7 0 1 6 0 1 5 0 1 4 0 1 3 0 1 2 0 1 1 0 1 0 1 1 0 1 2 0 1 3 0 1 4 0 1 5 0 1 6 0 1 7 0 1 8 0 1 9

تمرين (٢-٥) :-

الشغل المبذول لتغيير حجم الغاز

والآن لنفرض أن لدينا كمية من الغاز المحصور (نظاما ديناميكيا حراريا) ، و أن هذا النظام ، نتيجة لعمليات حرارية مختلفة *
وقد علمنا عند دراستنا لقوانين الغاز ، أن عملية انتقال نظام غازي من حالة إلى أخرى ، قد تتم عن ضغط ثابت ، وتسمى أبزوبارية (Isobaric) ، أو عند درجة حرارة ثابتة ، وتسمى أبزوثومية (Isothermal) *

تحرير النص...

أشكال تلقائية

1 اسم

العربية (الممم) OVR EXT TRK REC

سطر عمود فني

مقطع 1 2/1

مفحة 1

مقدمة حواسيب ملف 0 - ...

10:23 م

- 3- أجعل العنوان بالخط الأزرق الكوفي بحجم 18 مع التوسيط أما خط الفقرة الأولى فاختر له النوع المناسب بالحجم 14 و اجعل الكلمات اللاتينية في الفقرة الثانية باللون الأحمر و الحجم 16 0
- 4- أجعل الفقرة الأولى تبعد عن العنوان بمقدار 24 نقطة و اجعل محاذاة الفقرة " ضبط " و التباعد بين الأسطر مزدوج و المسافة البادئة اليمنى 2سم ، واجعل الفقرة الثانية تبعد عن الأولى 36 نقطة و التباعد بين الأسطر " سطر و نصف " و المحاذاة " كشيدة كبيرة " 0

الشغل المبذول لتغيير حجم الغاز

والأن لنفرض أن لدينا كمية من الغاز المحصور (نظاما ديناميكا حراريا) ، و أن هذا النظام ، نتيجة

لعمليات حرارية مختلفة 0

وقد علمنا عند دراستنا لقوانين الغاز ، أن عملية إنتقال نظام غازي من حالة إلى

أخرى ، قد تتم عن ضغط ثابت ، و تسمى أبزوباريية (**Isobaric**) ، أو

عند درجة حرارة ثابتة ، وتسمى أيزوثيرمية (**Isothermal**) 0

والأن لنفرض أن لدينا كمية من الغاز المحصور (نظاما ديناميكا حراريا) ، و أن هذا النظام ، نتيجة

لعمليات حرارية مختلفة 0

5- انسخ الفقرة الأولى بعد الفقرة الثانية و انقل الثانية في آخر المستند و أحفظ

المستند باسم آخر

وقد علمنا عند دراستنا لقوانين الغاز ، أن عملية إنتقال نظام غازي من حالة إلى أخرى ، قد تتم عن ضغط ثابت ، و تسمى أبزوباريية (**Isobaric**) ، أو عند درجة حرارة ثابتة ، وتسمى أيزوثيرمية (**Isothermal**) 0

الشغل المبذول لتغيير حجم الغاز

والآن لنفرض أن لدينا كمية من الغاز المحصور (نظاما ديناميكا حراريا) ، و أن هذا النظام ، نتيجة

لعمليات حرارية مختلفة 0

وقد علمنا عند دراستنا لقوانين الغاز ، أن عملية إنتقال نظام غازي من حالة إلى

أخرى ، قد تتم عن ضغط ثابت ، و تسمى أبزوباريعة (**Isocbaric**) ، أو

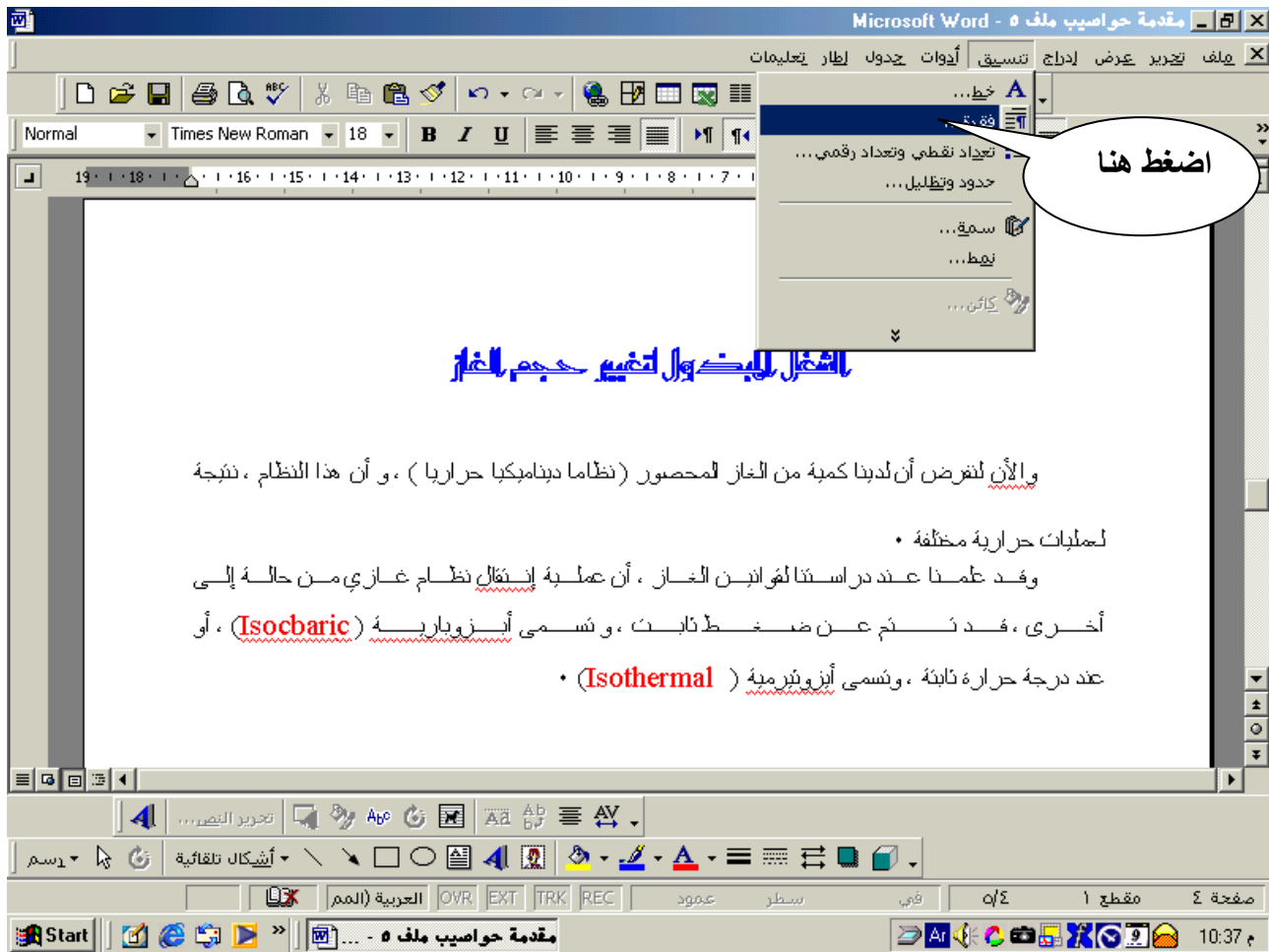
عند درجة حرارة ثابتة ، وتسمى أيزوثيرمية (**Isothermal**) 0

وقد علمنا عند دراستنا لقوانين الغاز ، أن عملية إنتقال نظام غازي من حالة إلى

أخرى ، قد تتم عن ضغط ثابت ، و تسمى أبزوباريعة (**Isocbaric**) ، أو

عند درجة حرارة ثابتة ، وتسمى أيزوثيرمية (**Isothermal**) 0





6- الآن الفقرة الأولى بمكتوبة أمامك مرتين ، احذف إحدى هاتين المراتين ثم احفظ المستند باسم جديد 0

Microsoft Word - مقدمة حواسيب ملف 0

ملف تحرير عرض إدراج تنسيق أدوات جدول إطار تعليمات

90%

Body T 14 B I U

14 13 12 11 10 9 8 7 6 5 4 3 2 1

والآن لنفرض أن لدينا كمية من الغاز المحصور (نظاما ديناميكيا حراريا) ، و أن

لعمليات حرارية مختلفة •

و قد علمنا عند دراستنا لقوانين الغاز ، أن عملية إنتقال نظام غازي ،

أخرى ، فد نعلم عن ضغط ثابت ، و تسمى أيزوباريك (isobaric)

عدد درجة حرارة ثابتة ، و تسمى أيزوثيرمية (Isothermal) •

والآن لنفرض أن لدينا كمية من الغاز المحصور (نظاما ديناميكيا حراريا) ، و أن هذا النظام ، نتيجة

لعمليات حرارية مختلفة •

تحرير النص...

رسم

أشكال تلقائية

الم (العربية) المم

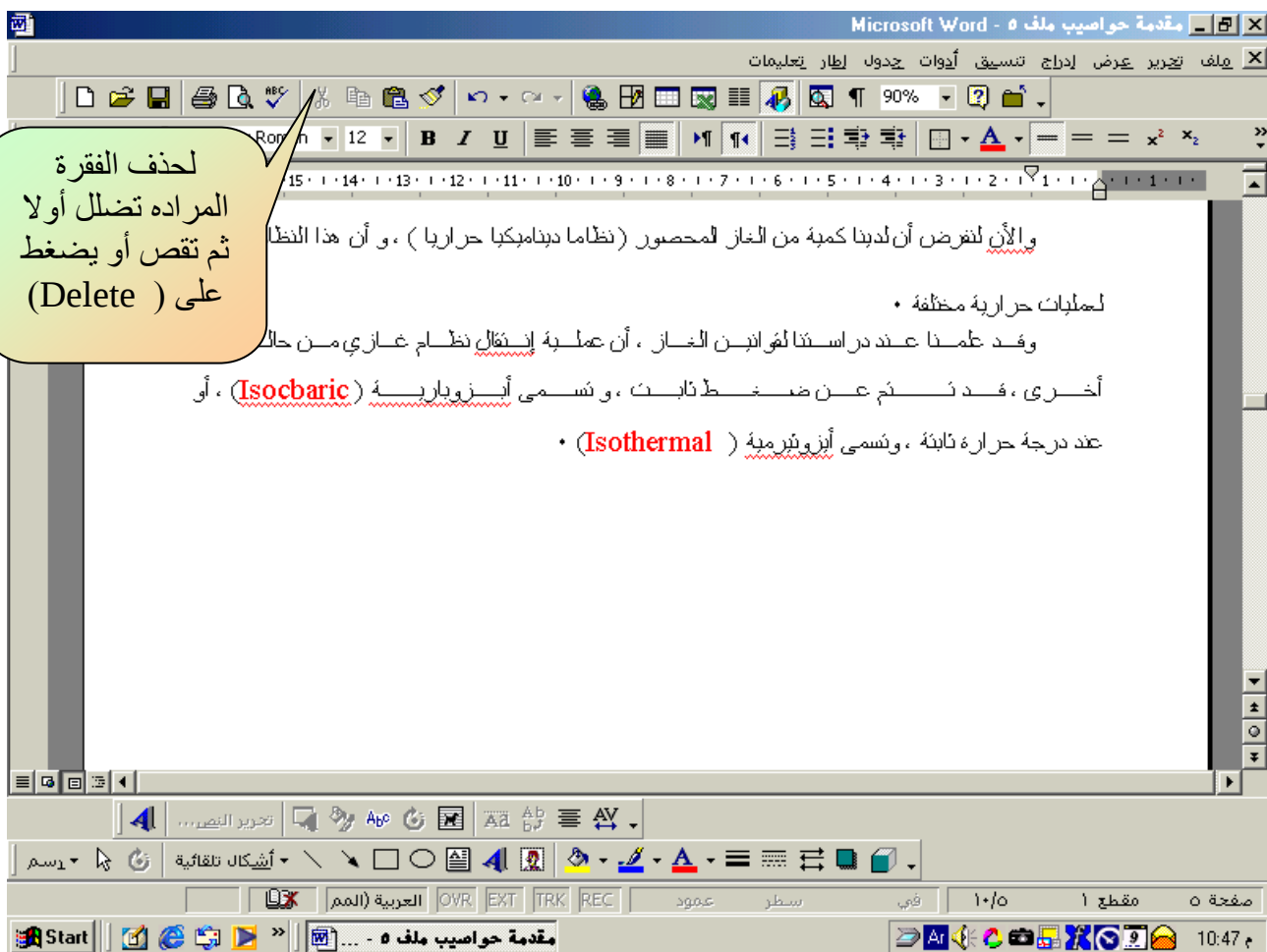
عمود سطر في

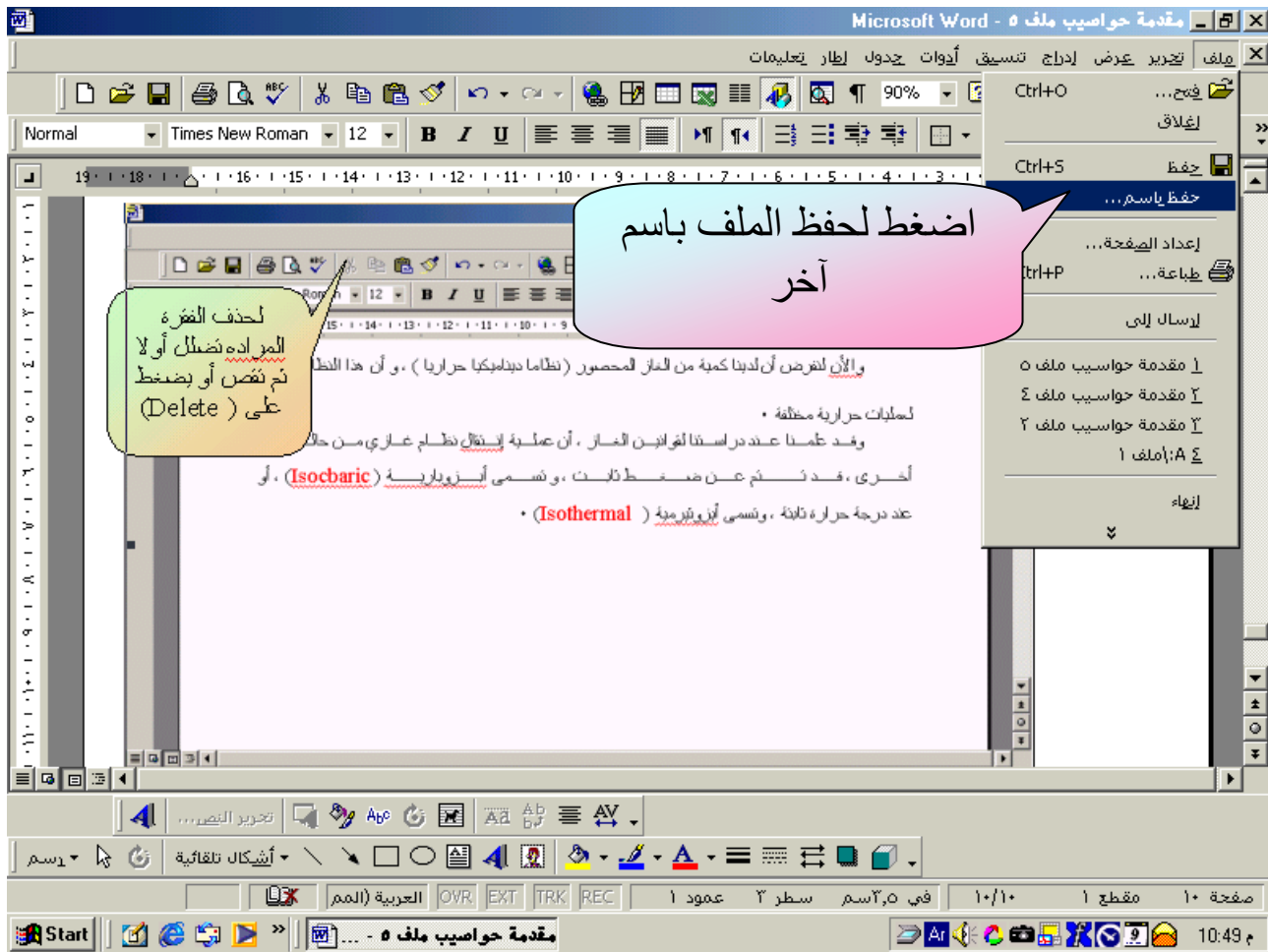
مقطع 1 1/1

صفحة 1 من 1

مقدمة حواسيب ملف 0 - ...

10:42





7- اجعل اسمك و عنوان المستند في رأس الصفحة و تاريخ اليوم ورقم
الصفحة في تذييل الصفحة 0

محفوظة بنت راشد بن سعيد المشيقري
مقدمة حواسيب ملف 5

أكتب فقرة ثالثة في هذا الموضوع و دققها إملائيا على أن تكون في صفحة جديدة و اختر لها التنسيق المناسب (الخط و الفقرة) وحددها من جميع الجوانب و اجعل خلفيتها مختلفة عن باقي خلفية المستند و احفظ المستند باسم جديد 0

الشغل المبذول لتغيير حجم الغاز

والآن لنفرض أن لدينا كمية من الغاز المحصور (نظاما ديناميكا حراريا) ، و أن هذا النظام ، نتيجة

لعمليات حرارية مختلفة 0

وقد علمنا عند دراستنا لقوانين الغاز ، أن عملية إنتقال نظام غازي من حالة إلى

أخرى ، قد تتم عن ضغط ثابت ، و تسمى أبزوباريية (**Isobaric**) ، أو

عند درجة حرارة ثابتة ، و تسمى أيزوثيرمية (**Isothermal**) 0

عندما يكون فرق الجهد بين النقطتين صفرا ، فإن ذلك يعني أن جهد النقطة (a) يساوي جهد النقطة

0 (b)