

تم تحميل هذا الملف من موقع ملفات الكويت التعليمية



[com.kwedufiles.www//:https](https://www.kwedufiles.com)

\*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/14>

\* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://kwedufiles.com/14chemistry>

\* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني عشر العلمي في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/14chemistry1>

\* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثاني عشر العلمي اضغط هنا

<https://www.kwedufiles.com/grade14>

\* لتحميل جميع ملفات المدرس احمد حسين اضغط هنا

[bot\\_kwlinks/me.t//:https](https://t.me/bot_kwlinks)

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

الروابط التالية هي روابط الصف الثاني عشر العلمي على مواقع التواصل الاجتماعي

مجموعة الفيسبوك

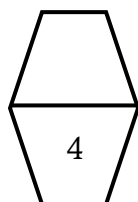
صفحة الفيسبوك

مجموعة التلغرام

بوت التلغرام

قناة التلغرام

رياضيات على التلغرام



• السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $2 \times \frac{3}{4}$  ) :

1 القانون الذي يوضح العلاقة بين ( T , P ) لكمية معينة من الغاز عند ثبوت الحجم يسمى قانون :

☐ أفوجادرو

☐ تشارلز

☐ جاي لوساك

☐ بويل

2 الحجم الذي يشغله ( 10 g ) من غاز الهيدروجين (  $H = 1$  ) في الظروف القياسية يساوي :

☐ 112 L

☐ 24.6 L

☐ 22.4 L

☐ 4.46 L

• السؤال الثاني : علل ما يلي تعليلاً علمياً صحيحاً (  $1 \times 1$  ) :

1 يمكن اسالة الغاز الحقيقي بالضغط والتبريد الشديدين

.....

• السؤال الثالث : حل المسألة التالية (  $1 \times 1\frac{1}{2}$  ) :

عينة من غاز الأكسجين تشغل حجماً قدره ( 6 L ) عند درجة (  $47^\circ C$  ) وتحت ضغط ( 126.6 KPa ) ، احسب حجم

هذه العينة من الغاز عند الظروف القياسية

.....

.....

.....

⊙ السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $\frac{3}{4} \times 2$  )

1 الغاز الذي يتبع في سلوكه جميع قوانين الغازات تحت كل الظروف :

☐ غير القطبي

☐ المثالي

☐ القطبي

☐ الحقيقي

2 إذا علمت أن (  $C = 12$  ,  $O = 16$  ) ، فإن الحجم الذي تشغله كتلة قدرها ( 11 g ) من غاز ثاني أكسيد

الكربون (  $CO_2$  ) في الظروف المثالية تساوي :

☐ 11.2 L

☐ 5.6 L

☐ 22.4 L

☐ 44.8 L

⊙ السؤال الثاني : ماذا تتوقع أن يحدث في الحالة التالية مع ذكر السبب (  $1 \times 1$  ) :

1 مل إطارات السيارة بكمية زائدة من الهواء في فصل الصيف

التوقع : .....

السبب : .....

⊙ السؤال الثالث : حل المسألة التالية (  $1 \frac{1}{2} \times 1$  ) :

عينة من غاز الكلور تشغل حجماً قدره ( 18 L ) عند درجة (  $18^\circ C$  ) وتحت ضغط ( 101.3 KPa ) ، احسب حجم هذه

العينة من الغاز عند درجة ( 273 K ) وتحت ضغط ( 50.65 KPa )

.....  
.....  
.....

العام الدراسي 2019 – 2020

الاختبار القصير ( 1 ) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : الثاني عشر \ ع .....

( الفترة الدراسية الأولى )

ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء والفيزياء

4

السؤال الأول : اختر الإجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $2 \times \frac{3}{4}$  )

1 النسبة  $\frac{P \times V}{n \times T}$  في الظروف القياسية لمول واحد من الغاز المثالي تساوي :

8.31 ☐

83.1 ☐

831 ☐

0.813 ☐

2 عدد مولات غاز ( CO ) الموجودة في إناء حجمه ( 7.38 L ) عند درجة حرارة (  $27^{\circ}\text{C}$  )

و ضغط ( 101.3 KPa ) يساوي :

1 mol ☐

3.33 mol ☐

0.6 mol ☐

0.3 mol ☐

السؤال الثاني : قارن بين كل من قانون جاي لوساك و القانون الموحد للغازات (  $4 \times \frac{1}{4}$  ) :

وجه المقارنة	قانون جاي لوساك	القانون الموحد للغازات
يوضح العلاقة بين .....		
الثوابت		

السؤال الثالث : حل المسألة التالية (  $1 \times \frac{1}{2}$  ) :

يحتوي دورق سعته ( 2 L ) على غاز الهيليوم تحت الضغط ( 800 KPa ) ، ويحتوي دورق آخر سعته ( 6 L ) على غاز

النيتروجين تحت الضغط ( 600 KPa ) ، احسب الضغط الكلي لمخلوط الغازين عند توصيل الدورقين معاً

عند ثبوت درجة الحرارة ، وإهمال حجم الوصلة بينهما

.....

.....

.....

.....

.....

العام الدراسي 2019 – 2020

الاختبار القصير ( 1 ) لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : الثاني عشر \ ع .....

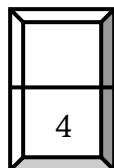
( الفترة الدراسية الأولى )

ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء والفيزياء



❖ السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $\frac{3}{4} \times 2$  ) :

1 ❖ الحجم المتساوية من الغازات عند درجة الحرارة و الضغط نفسيهما تحتوي على أعداد متساوية من الجسيمات :

أفوجادرو ☐

تشارلز ☐

جاي لوساك ☐

بويل ☐

2 ❖ اذا علمت أن (  $N = 14$  ) فإن ( 7 g ) من غاز النيتروجين تشغل في الظروف القياسية حجماً قدره :

22.4 L ☐

5.6 L ☐

11.2 L ☐

0.25 L ☐

❖ السؤال الثاني : ماذا تتوقع أن يحدث في الحالة التالية مع ذكر السبب (  $1 \times 1$  ) :

1 ❖ تعرض عبوة الرذاذ لدرجة حرارة مرتفعة

التوقع : .....

السبب : .....

❖ السؤال الثالث : حل المسألة التالية (  $1 \frac{1}{2} \times 1$  ) :

عينة من غاز الأكسجين كتلتها ( 8 g ) ، احسب الضغط اللازم ليصبح حجمها ( 6.15 L ) عند درجة (  $27^\circ\text{C}$  ) ، (  $O = 16$  )

.....

.....

.....

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي ( 2 x 3/4 )

4

1 ﴿ تمثل العلاقة التالية : 
$$\frac{P_1 \times V_1}{T_1} = \frac{P_2 \times V_2}{T_2}$$
 :

☐ قانون الغاز المثالي

☐ قانون بويل

☐ القانون الموحد للغازات

☐ قانون تشارلز

2 ﴿ عينة من غاز موضوعة في إناء تحت ضغط ( 50.65 kpa ) ودرجة حرارة ( 0 °C ) سُخِنَت الى درجة

( 27 °C ) فإذا ظل حجمها ثابت ، فإن ضغطها يصبح :

330 kpa ☐

417.58 kpa ☐

760 kpa ☐

55.66 kpa ☐

السؤال الثاني : قارن بين كل من الغاز المثالي و الغاز الحقيقي ( 4 x 1/4 ) :

وجه المقارنة	الغاز المثالي	الغاز الحقيقي
قوة التجاذب بين الجسيمات ( توجد – لا توجد )		
حجم الجسيمات بالنسبة لحجم الغاز ( تهمل – لا تهمل )		

السؤال الثالث : حل المسألة التالية ( 1 x 1 1/2 ) :

احسب الحجم الذي تشغله كمية قدرها ( 0.5 mol ) من غاز النيتروجين ، موضوعة في اناء عند درجة ( 27 °C ) وتحت

ضغط ( 202.6 KPa ) ، علماً بأن ( R = 8.31 )

.....

.....

.....

❖ السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $\frac{3}{4} \times 2$  ) :

1 ❖ تعبر العلاقة الرياضية التالية  $P \times V = n \times R \times T$  عن قانون :

☐ الغاز المثالي

☐ تشارلز

☐ جاي لوساك

☐ الغاز الموحد

2 ❖ اذا علمت أن (  $C = 12$  ,  $O = 16$  ) ، فإن الحجم الذي تشغله كتلة قدرها ( 11 g ) من غاز ثاني أكسيد الكربون (  $CO_2$  ) في الظروف المثالية تساوي :

☐ 11.2 L

☐ 5.6 L

☐ 22.4 L

☐ 44.8 L

❖ السؤال الثاني : علل لما يلي تعليلاً علمياً دقيقاً (  $1 \times 1$  ) :

1 ❖ يحمل الطيارون ومتسلقو الجبال معهم امدادات من غاز الأكسجين

❖ السؤال الثالث : حل المسألة التالية (  $1 \frac{1}{2} \times 1$  ) :

إناء حجمه ( 2 L ) به غاز الهيدروجين تحت ضغط ( 40.52 KPa ) ، وآخر حجمه ( 6 L ) به غاز النيتروجين

تحت ضغط ( 42.52 KPa ) ، فإذا ظلت درجة حرارتهما ثابتة وتم وضع الغازين في اناء آخر حجمه ( 10 L ) ،

احسب الضغط الكلي للغازين في الاناء الجديد