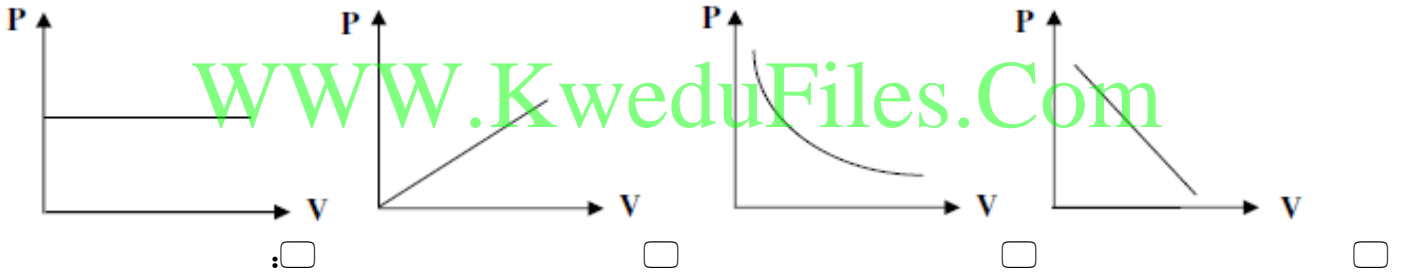


• السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $1/2 \times 2$  ) :

1 – المتغير الذي يعبر عن متوسط الطاقة الحركية لجزيئات الغاز :

الضغط  الحجم  درجة الحرارة  كمية الغاز

2 المنحنى البياني الذي يُمثل العلاقة بين التغير في حجم كمية معينة من غاز و ضغطها عند ثبوت درجة حرارتها المطلقة هو :



• السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً (  $1/2 \times 2$  ) :

1 – الوحدة الدولية لقياس الحجم هي .....

2 - عينة من غاز الهيليوم تشغل حجماً قدره ( 0.4 L ) تحت ضغط ( 80 kPa ) فإذا ظلت درجة حرارتها

ثابتة و أصبح الضغط الواقع عليها يساوي ( 40 kPa ) ، فإن حجمها يصبح .....

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : الثاني عشر \ ع .....

( الفترة الدراسية الأولى )

ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء و الفيزياء

2 **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي ( 2 x 1/2 ) :**

1 – تتميز جميع الغازات بالخواص التالية عدا واحدة منها و هي :

لها القدرة على الانتشار بسرعة

ليس لها شكل أو حجم محدد

كثافتها صغيرة جداً بالنسبة لحالات المادة الاخرى

قوى التجاذب بين الجزيئات عالية

2 - احدى الوحدات التالية لا تعتبر مع الوحدات الدولية المستخدمة لقياس تغيرات الحالة الغازية و هي :

kPa

K

atm

mol

**السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً ( 2 x 1/2 ) :**

1 – عند ثبوت درجة الحرارة المطلقة فإن حجم كمية معينة من الغاز يتناسب ..... مع الضغط

الواقع عليها

2 - بالون حجمه يساوي ( 2.6 L ) عند مستوى سطح البحر ، فإذا ارتفع البالون لأعلى بحيث أصبح الضغط الواقع

عليه يساوي ( 40.52 kPa ) ، فإن حجمه يُصبح L .....

◆ السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $\frac{1}{2} \times 2$  ) :

1 – الوحدة الدولية لقياس حجم الغاز هي :

الجالون

المتر المربع

المليلتر المربع

اللتر L

2 - كمية معينة من غاز الأوكسجين تشغل حجماً قدره ( 8 L ) عند درجة حرارة (  $27^{\circ}\text{C}$  ) فإذا سخّنت الى درجة

( 420 K ) مع ثبوت الضغط ، فإن حجمها يساوي :

106 L

112 L

43.5 L

124.4 L

WWW.KweduFiles.Com

◆ السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً (  $\frac{1}{2} \times 2$  ) :

1 – المسافة بين جزيئات الأوكسجين السائل ..... المسافة بين جزيئات غاز الاكسجين

2 - إذا كانت درجة حرارة كمية معينة من غاز تساوي ( 253 K ) فإن درجة حرارتها على التدرج السيليزي

تساوي .....

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : الثاني عشر \ ع .....

( الفترة الدراسية الأولى )

ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء و الفيزياء

2

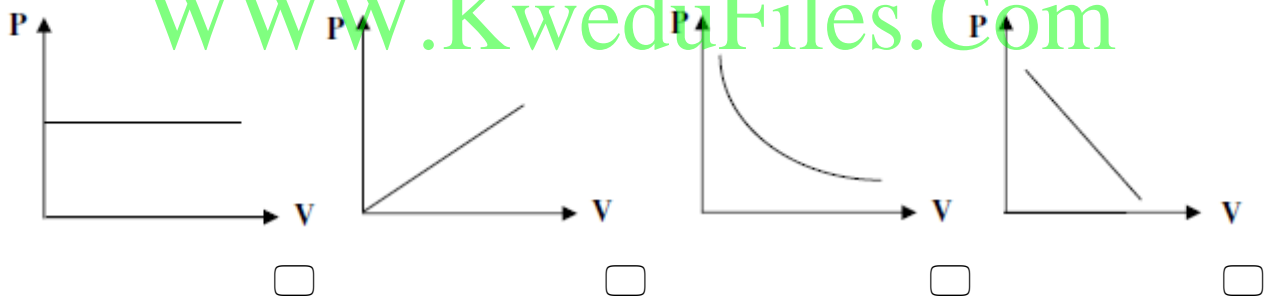
\* السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي (  $\frac{1}{2} \times 2$  ) :

1 – عند رفع درجة الحرارة المطلقة لغاز مثالي الى الضعف و عند ثبوت الضغط ، فإن حجمه :

يقل للنصف  لا تتغير  يزيد الى المثلين  يقل الى الربع

2 - - المنحنى البياني الذي يُمثل العلاقة بين التغير في حجم كمية معينة من غاز و ضغط هذا الغاز عند ثبات

درجة الحرارة هو :



\* السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علميا (  $\frac{1}{2} \times 2$  ) :

1 – كثافة الغاز الساخن ..... من كثافة الغاز البارد

2 - عينة من غاز الهيليوم موضوعة في إناء درجة حرارته ( 193 K ) فتكون درجة حرارتها  $^{\circ}\text{C}$  .....

العام الدراسي 2018 – 2019

اختبار الورقة التقويمية لمادة الكيمياء

وزارة التربية

الصف : الثاني عشر \ ع .....

( الفترة الدراسية الأولى )

ادارة .....

الاسم : .....

مدرسة .....

قسم الكيمياء و الفيزياء

2

✳ **السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة بوضع علامة ( ✓ ) في المربع المقابل لها لكل مما يلي ( 2 x 1/2 ) :**

1 – تتميز جميع الغازات بالخواص التالية عدا واحدة منها و هي :

لها شكل و حجم محدد

لها القدرة على الانتشار بسرعة

لا توجد قوى تجاذب أو تنافر بين جزيئاتها

كثافتها صغيرة جداً بالنسبة لحالات المادة الاخرى

2 - عند مضاعفة الضغط الواقع على كمية محددة من غاز عند ثبوت درجة حرارتها ، فإن حجمها :

يقل للنصف  لا تتغير  يزيد الى الضعف  يقل الى الربع

✳ **السؤال الثاني : اكمل الفراغات في الجمل التالية بما يناسبها علمياً ( 2 x 1/2 ) :**

1 – الوحدة الدولية لقياس الضغط هي .....

2 - عند ثبوت درجة الحرارة المطلقة فإن حجم كمية معينة من الغاز يتناسب ..... مع الضغط

الواقع عليها