تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw
موقع المناهج الكويتية

إعداد: مدرسة التميز النموذجية

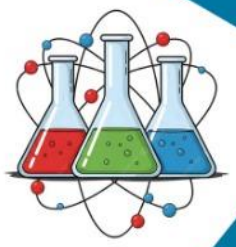
الملف نماذج اختبارات تجريبية في سلوك الغازات
موقع المناهج ⇦ ملفات الكويت التعليمية ⇦ الصف الثاني عشر العلمي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي			
			
روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	بنك اسئلة التوجيه لعام 2018
2	خرائط مفاهيم ع العصماء 2018
3	بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد
4	بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات
5	درس قوة الاحماض والقواعد في مادة الكيمياء

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية	
تطبيق المناهج على Store App (آبل)	تطبيق المناهج على Google Play (أندرويد)

الكيمـــــياء

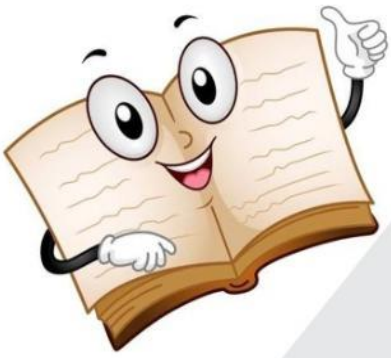


نماذج اختبار تجريبي قصير أول

الصف / ثاني عشر

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي





مراجعات غير مخصصة للبيع
المصدر
الكتاب المدرسي
وزارة التربية / الكويت
طبعة
2027/2026 م
خاصة بطلبة مدارس التميز النموذجية

خيطان الجنوبي - قطعة ٤ - شارع ١٠٠

الفصل الدراسي الأول 2026 / 2027

الادارة العامة للتعليم الخاص
مدرسة التميز النموذجية

الاسم: ----------------
نموذج تجريبي(1)
الصف: 12 / ---

اختبار قصير 1 في مادة الكيمياء الفترة الدراسية الأولى– للصف الثاني عشر (2026–2027م)

السؤال الأول: (أ) ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة: (2 × 1 = 2)

1– تتميز الغازات جميعها بالخصائص العامة التالية عدا واحدة منها هي:

- ☐ ليس لها شكل أو حجم محدد
- ☐ لها قابلية كبيرة للتمدد وللانضغاط
- ☐ قوى التجاذب بين جزيئاتها كبيرة
- ☐ كثافتها قليلة

2– بزيادة حجم كمية معينة من الغاز إلى الضعف عند ثبوت درجة حرارتها، فإن ضغطها:

- ☐ يزداد لثلاثة أمثال
- ☐ يقل للثلث
- ☐ يزداد للضعف
- ☐ يقل للنصف

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها: (2 × 1 = 2)

1– درجة الحرارة التي ينعدم عندها حجم الغاز نظريا بفرض ثبات ضغطه تساوي °C ....

2– عينة من الهواء موضوعة في إناء حجمه (3 L) عند درجة (100 K) ، فإذا ظل الضغط ثابتا وتغيرت درجة حرارتها إلى (200 K) ، فإن حجم هذه العينة يصبح L ....

(ج) ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية (2 × 1 = 2)

1- كلما إرتفعت درجة حرارة الغاز قل متوسط الطاقة الحركية لجزيئات الغاز. (   )

مدرسة التميز النموذجية

2- من خواص الغاز المثالي أن جسيماته لا تتجاذب ولا تتنافر مع بعضها البعض . (   )

(ابتدائي - متوسط - ثانوي)

= =

السؤال الثاني (أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً مناسباً: (1 × 2 = 2)

ينصح بعدم ملء إطارات السيارة بكمية زائدة من الهواء وخاصة في فصل الصيف.

....

....

(ب) قارن بين كل مما يلي : (4 × 0.5 = 2)

وجه المقارنة	القانون الموحد	قانون جاي لوساك
يوضح العلاقة بين		
الثوابت		

(ج) حل المسائل التالية: (2 × 2.5 = 5)

1- احسب الضغط الذي يحدثه (0.5 mol) من غاز النيتروجين الموجود في إناء حجمه (2.7 L) عند درجة (37 °C).

(R = 8.31)

.....

.....

.....

.....

2-عينة من غاز الأكسجين تشغل حجما قدره (5 L) عند درجة (27 ° C) وتحت ضغط (100 kPa) احسب حجم هذه العينة من الغاز عند الظروف القياسية .

.....

.....

.....

.....

مدرسة التميز النموذجية
(ابتدائي - متوسط - ثانوي)
almanahj.com/kw

الادارة العامة للتعليم الخاص
مدرسة التميز النموذجية

الاسم: ----------
نموذج تجريبي(2) الصف: 12 / ---

اختبار قصير 1 في مادة الكيمياء الفترة الدراسية الأولى– للصف الثاني عشر (2026–2027م)

السؤال الأول :

(أ) ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية : (2×1=2)

1- أحد العوامل التي لا تعمل على زيادة الضغط داخل وعاء محكم الاغلاق يحتوي على كمية معينة من الغاز :

- ☐ زيادة كمية الغاز مع ثبات درجة الحرارة وحجم الوعاء
- ☐ تسخين الغاز مع ثبات كمية الغاز وحجم الوعاء
- ☐ زيادة حجم الوعاء الذي يحتوي الغاز مع ثبات درجة الحرارة وكمية الغاز
- ☐ ادخال غاز خامل مع ثبات درجة الحرارة وحجم الوعاء

2- عند رفع درجة الحرارة المطلقة لغاز مثالي إلى الضعف وعند ثبوت الضغط ، فإن حجمه :

☐ لا يتغير ☐ يقل إلى الرُبع

☐ يزداد إلى الضعف ☐ يقل إلى النصف

(ب) ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية : (2×1=2)

1- تتحرك جسيمات الغاز حركة حرة عشوائية ثابتة في جميع الاتجاهات ( )

2- من خواص الغاز المثالي أن جسيماته لا تتجاذب ولا تتنافر مع بعضها البعض ( )

(ج) املأ الفراغات في كل من الجمل و المعادلات التالية بما يناسبها علميا : (2×1=2)

1- درجة الحرارة التى ينعدم عندها حجم الغاز نظرياً بفرض ثبوت ضغطه تساوى ^{o}C .....

2- اذا كان حجم كمية معينة من غاز يساوي (700mL) تحت ضغط (86.64 kPa) فإن الضغط اللازم لإنقاص الحجم الى (0.5 L) عند نفس درجة الحرارة يساوى kPa .....

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يلي تعليلا علميا صحيحا : (2×1=2)

1- تستخدم الغازات في الوسائد الهوائية التى تعمل علي حماية الركاب في السيارات .

.....

.....

(ب) ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية مع التفسير : (2×1=2)

1- لكيس بطاطا جاهز عند تركه معرضاً لأشعة الشمس لفترة.

الحدث : .....

التفسير : .....

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

(ج) حل المسائل التالية : (2.5×2=5)

1- عينة من غاز الكلور تشغل حجماً قدره (18 L) عند درجة (18 ^{o}C)

وتحت ضغط (101.3 kPa)

احسب حجم هذه العينة من الغاز عند درجة (237 K) وتحت ضغط (50.65 kPa) .

.....

.....

.....

2- احسب الحجم الذي تشغله كمية قدرها (0.5 mol) من غاز النيتروجين ، موضوعة في إناء عند درجة (27 ^{O}C) وتحت ضغط (202.6 kPa) علماً بأن (R=8.31)

(افترض أن الغاز مثالي) .

.....

.....

.....

مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

الادارة العامة للتعليم الخاص | نموذج إجابة | الاسم: ----------------

مدرسة التميز النموذجية | نموذج تجريبي(1) | الصف: 12 / ---

اختبار قصير 1 في مادة الكيمياء الفترة الدراسية الأولى – للصف الثاني عشر (2026–2027م)

السؤال الأول: (أ) ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة: (2 × 1 = 2)

1– تتميز الغازات جميعها بالخصائص العامة التالية عدا واحدة منها هي:

☐ ليس لها شكل أو حجم محدد ☐ لها قابلية كبيرة للتمدد وللانضغاط

☑ قوى التجاذب بين جزيئاتها كبيرة ☐ كثافتها قليلة

2- **بزيادة حجم كمية معينة من الغاز إلى الضعف عند ثبوت درجة حرارتها، فإن ضغطها:**

☐ يزداد لثلاثة أمثال ☐ يقل للثلث ☐ يزداد للضعف ☑ يقل للنصف

(ب) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها: (2 × 1 = 2)

1– درجة الحرارة التي ينعدم عندها حجم الغاز نظريا بفرض ثبات ضغطه تساوي °C ...–237...

2– عينة من الهواء موضوعة في إناء حجمه (3 L) عند درجة (100 K) ، فإذا ظل الضغط ثابتا وتغيرت درجة حرارتها إلى (200 K) ، فإن حجم هذه العينة يصبح 6 L

(ج) ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية (2 × 1 = 2)

1– كلما إرتفعت درجة حرارة الغاز قل متوسط الطاقة الحركية لجزيئات الغاز. (X)

2– من خواص الغاز المثالي أن جسيماته لا تتجاذب ولا تتنافر مع بعضها البعض . (✓)

= =

السؤال الثاني (أ) علل لما يأتي تعليلاً علمياً مناسباً: (1 × 2 = 2)

ينصح بعدم ملء إطارات السيارة بكمية زائدة من الهواء وخاصة في فصل الصيف.

.................لأنه بارتفاع درجة الحرارة صيفا يزداد متوسط الطاقة الحركية لجسيمات الغاز فيزداد الضغط ....

...............مما يؤدي إلى انفجار الإطار. ....

مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

(ب) قارن بين كل مما يلي : (4 × 0.5 = 2)

وجه المقارنة	القانون الموحد	قانون جاي لوساك
يوضح العلاقة بين	الضغط – درجة الحرارة – الحجم	الضغط – درجة الحرارة
الثوابت	عدد المولات	الحجم – عدد المولات

(ج) حل المسائل التالية: (2 × 2.5 = 5)

1- احسب الضغط الذي يحدثه (0.5 mol) من غاز النيتروجين الموجود في إناء حجمه (2.7 L) عند درجة (37 °C).

(R = 8.31)

$$P \times V = n \times R \times T$$

$$P \times 2.7 = 0.5 \times 8.31 \times 310$$

$$P = 477 \text{ kpa}$$

.....

2-عينة من غاز الأكسجين تشغل حجما قدره (5 L) عند درجة (27 ° C) وتحت ضغط (100 kPa) احسب حجم هذه العينة من الغاز عند الظروف القياسية .

$$P_1 \times V_1 / T_1 = P_2 \times V_2 / T_2$$

$$100 \times 5 / 300 = 101.3 \times V_2 / 273$$

$$V_2 = 4.49 \text{ L}$$

.....

مدرسة التميز النموذجية
(ابتدائي - متوسط - ثانوي)
almanahj.com/kw

الادارة العامة للتعليم الخاص — نموذج إجابة — الاسم: ----------

مدرسة التميز النموذجية — نموذج تجريبي(2) — الصف: 12 / ---

اختبار قصير 1 في مادة الكيمياء الفترة الدراسية الأولى– للصف الثاني عشر (2026–2027م)

السؤال الأول :

(أ) ضع علامة (✓) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل التالية : (2×1=2)

1- أحد العوامل التي لا تعمل على زيادة الضغط داخل وعاء محكم الاغلاق يحتوي على كمية معينة من الغاز : ص19

- ☐ زيادة كمية الغاز مع ثبات درجة الحرارة وحجم الوعاء
- ☐ تسخين الغاز مع ثبات كمية الغاز وحجم الوعاء
- ☑ زيادة حجم الوعاء الذي يحتوي الغاز مع ثبات درجة الحرارة وكمية الغاز
- ☐ ادخال غاز خامل مع ثبات درجة الحرارة وحجم الوعاء

2- عند رفع درجة الحرارة المطلقة لغاز مثالي إلى الضعف وعند ثبوت الضغط ، فإن حجمه :

- ☐ لا يتغير
- ☐ يقل إلى الرُبع
- ☐ يقل إلى النصف
- ☑ يزداد إلى الضعف

(ب) ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة غير الصحيحة لكل عبارة من العبارات التالية : (2×1=2)

1- تتحرك جسيمات الغاز حركة حرة عشوائية ثابتة في جميع الاتجاهات (✓) ص15

2- من خواص الغاز الحقيقي أن جسيماته لا تتجاذب ولا تتنافر مع بعضها البعض (X) ص43

(ج) املأ الفراغات في كل من الجمل و المعادلات التالية بما يناسبها علميا : (2×1=2)

1- درجة الحرارة التى ينعدم عندها حجم الغاز نظرياً بفرض ثبوت ضغطه تساوى **-273°C**

2 - اذا كان حجم كمية معينة من غاز يساوي (700mL) تحت ضغط (86.64 kPa) فإن الضغط اللازم لإنقاص الحجم الى (0.5 L) عند نفس درجة الحرارة يساوى kPa ..121.29..

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw
مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

السؤال الثاني :

(أ) علل لما يلي تعليلا علميا صحيحا : (2×1=2)

1- تستخدم الغازات في الوسائد الهوائية التى تعمل علي حماية الركاب في السيارات .

لأن الغازات قابلة للانضغاط بسبب وجود فراغ كبير بين جسيمات الغاز فتمتص الطاقة الناتجة عن التصادم

(ب) ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية مع التفسير : (2×1=2)

1- لكيس بطاطا جاهز عند تركه معرضاً لأشعة الشمس لفترة. ص20

الحدث : ينتفخ

التفسير : لزيادة درجة الحرارة فيزداد متوسط الطاقة الحركية لجسيمات الغاز وسرعتها فتزداد عدد التصادمات فيزداد الضغط داخل الكيس

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

(ج) حل المسائل التالية :

1-عينة من غاز الكلور تشغل حجماً قدره (18 L) عند درجة (18 ^{o}C) وتحت ضغط (101.3 kPa) احسب حجم هذه العينة من الغاز عند درجة (237 K) وتحت ضغط (50.65 kPa)

$$P_1 \times V_1 / T_1 = P_2 \times V_2 / T_2$$

$$101.3 \times 18 \times 291 = 50.65 \times V_2 / 237$$

$$V_2 = 29.31 \text{ L}$$

2-احسب الحجم الذي تشغله كمية قدرها (0.5 mol) من غاز النيتروجين ، موضوعة في إناء عند درجة (27 ^{o}C) وتحت ضغط (202.6 kPa) علماً بأن (R=8.31) (افترض أن الغاز مثالي) .

$$P \times V = n \times R \times T$$

$$202.6 \times V = 0.5 \times 8.31 \times 300$$

$$V = 6.152 \text{ L}$$

مدرسة التميز النموذجية (ابتدائي - متوسط - ثانوي)

عندما يكون تعليم أبنائكم
اهتمامكم الأول في الحياة

مدرسة التميز النموذجية
ابتدائي - متوسط - ثانوي

قنواتنا على تليجرام


الصف الرابع


الصف الثالث


الصف الثاني


الصف الأول


الصف الثامن


الصف السابع


الصف السادس


الصف الخامس


صف ١١ أدبي


صف ١١ علمي


الصف العاشر


الصف التاسع


صف ١٢ أدبي


صف ١٢ علمي