

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



أسئلة الامتحان النهائي القسم الإلكتروني

[موقع المناهج](#) ← [المناهج الإماراتية](#) ← [الصف العاشر المتقدم](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثالث](#) ← [الملف](#)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 13-06-2024 19:54:28

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



اضغط هنا للحصول على جميع روابط "الصف العاشر المتقدم"

روابط مواد الصف العاشر المتقدم على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الثالث

[أسئلة تدريبية وفق الهيكل الوزاري](#)

1

[تجميعة صفحات الكتاب وفق الهيكل الوزاري](#)

2

[دليل تصحيح النموذج التدريبي للامتحان النهائي](#)

3

[النموذج التدريبي للامتحان النهائي](#)

4

[مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري منهج انسابير](#)

5

35°C in a volume

إذا كان الضغط المبذول من غاز عند درجة حرارة 35 °C يساوي

7.62 atm في حجم مقداره 0.044 L

nt?

فكم عدد مولات الغاز الموجودة؟

$$R = 0.0821 \frac{L \cdot atm}{mol \cdot K}$$

$$R = 0.0821 \frac{L \cdot atm}{mol \cdot K}$$

- 2.45 mol
- 4.25 mol
- 0.013 mol
- 0.068 mol

correctly explains the luster property
als?

ما الذي يفسر بشكل صحيح خاصية البريق في الفلزات؟

Metallic cations are strongly attracted to the
electrons surrounding them

لجذب الكاتيونات الفلزية بشدة إلى الإلكترونات المحيطة بها

Metallic cations separate from the delocalized
electrons

تفصل الكاتيونات الفلزية عن الإلكترونات غير المتمركزة

The delocalized electrons interact with light,
absorbing and releasing photons

تتفاعل الإلكترونات غير المتمركزة مع الضوء ، وامتصاص
الفوتونات وإطلاقها

Each metal atoms has only one delocalized
electron, ns^1

احتماء كل من ذرات الفلزات على إلكترون واحد غير متمركز ns^1

نظرية الحركة الجزيئية لتفسير سلوك الغازات

اي مما يأتي **ليست** من افتراضات نظرية الحركة الجزيئية للغازات؟

حركة جسيمات الغاز دائمة وعشوائية

يُمكن التعبير عن الطاقة الحركية للجسيم بالمعادلة التالية

$$K.E = mv^2$$

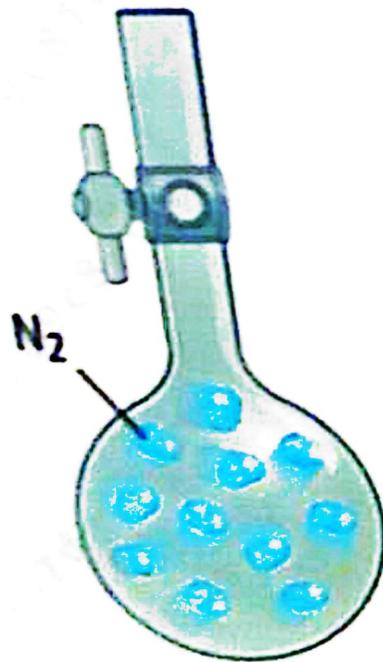
جسيمات الغاز متباعدة ولا تخضع لأية قوى جذب أو تنافر

يمكن للطاقة الحركية التنقل بين جسيمات الغاز خلال التصادم

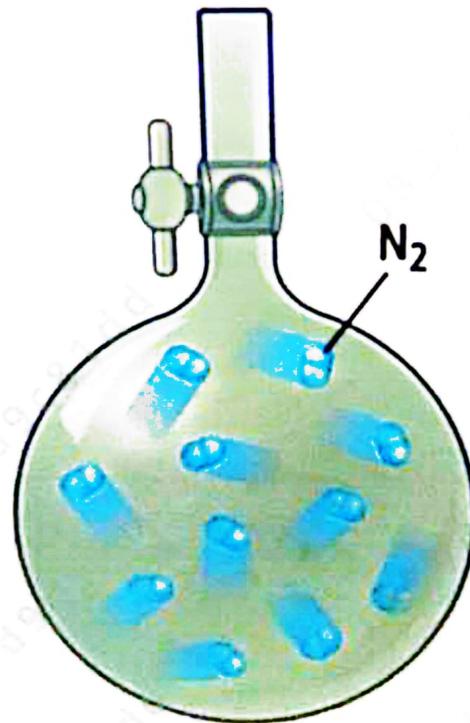
المرن

is transferred to a larger
below. What is the **pressure**
in the flask ?

مينة من غاز النيتروجين تنقل إلى دورق أكبر حجماً كما هو موضح في
الشكل أدناه. فما **ضغط** النيتروجين في الدورق الثاني؟



$$\begin{aligned}V_1 &= 500 \text{ mL} \\P_1 &= 108 \text{ kPa} \\T_1 &= 10.0^\circ\text{C}\end{aligned}$$



$$\begin{aligned}V_2 &= 750 \text{ mL} \\T_2 &= 21.0^\circ\text{C}\end{aligned}$$

$$V_1 = 500 \text{ mL}$$
$$P_1 = 108 \text{ kPa}$$
$$T_1 = 10.0^\circ\text{C}$$

$$V_2 = 750 \text{ mL}$$
$$T_2 = 21.0^\circ\text{C}$$

156.0 kPa

168.3 kPa

74.8 kPa

69.3 kPa

ن الغازات في حل المسائل المشتملة على الضغط ودرجة الحرارة والحجم لمقد

gas equals

إذا كان ضغط عينة من غاز الهيدروجين يُساوي **3.33 kPa** عند

temperature

20.0°C. ما درجة الحرارة السيليزية التي يُصبح عندها ضغط الغاز

kPa?

3.44 kPa?

27.5 °C

35.0 °C

29.7 °C

18.5 °C



في المركب 2 ينتج عن تماثل جزيء CCl_4 تساوي في توزيع

charge,

الشحنات ويكون الجزيء قطبياً

ne

تعتمد قطبية الجزيء على فرق السالبية الكهربائية والشكل الجزيئي

ar shape

of the

في المركب 1 ينتج عن شكل جزيء الأمونيا غير المتماثل عدم

l charge

التساوي في توزيع الشحنات، ويكون الجزيء قطبياً

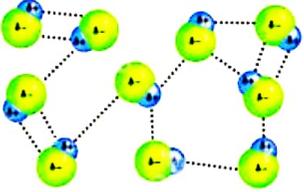
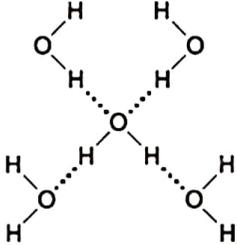
ter

في المركب 3 فإن الشكل المنحني لجزيء الماء يجعله قطبياً

القوى بين الجزيئية

Regarding the intermolecular forces that exist or dominate between particles in each figure in the table below. Which of the following is **correct**?

فيما يتعلق بالقوى بين الجزيئية الموجودة أو المهيمنة بين الجسيمات في كل شكل في الجدول أدناه. أي مما يأتي **صحيح**؟

		
1	2	3

	1	2	3
--	---	---	---

استخدام قوانين الغازات في حل المسائل المشتملة على الضغط ودرجة الحرارة والحجم لمقدار ثابت من الغاز

A gas occupies a volume of 0.85 L at 375 K. What

temperature (K) is required to reduce the volume to

60% of the original volume increase?

بشغل غاز حجماً مقداره 0.85 L عند درجة حرارة 375 K.

فما درجة الحرارة بوحدة (K) المطلوبة لخفض الحجم إلى 60 %

من الحجم الأصلي؟



625



225



938



150

35%

Which alloy is used for the bicycle frames?

ما السبيكة التي تُستخدم في صناعة إطارات الدراجات؟

5

Cast iron

حديد الزهر

Lead shot

خردق الرصاص

Stainless steel

فولاذ مقاوم للصدأ

Titanium and vanadium

التيتانيوم والفانديوم

النسب التي يمكن تحديدها للمتفاعلات والنواتج الغازية من المعادلات الكيميائية الموزونة

Nitrogen and oxygen gases react to form dinitrogen
monoxide gas (N_2O) as shown in the equation below.

What volume of oxygen (O_2) is needed to produce
16 L of N_2O ?

يتفاعل غاز النيتروجين مع غاز الأوكسجين لتكوين غاز أحادي أكسيد

ثنائي النيتروجين (N_2O) كما في المعادلة أدناه.

ما حجم الأوكسجين (O_2) المطلوب لإنتاج 16 L من N_2O ؟



2.0 L

8.0 L

Metal atoms in this model lose their valence electrons

تفقد ذرات الفلز في هذا النموذج إلكترونات التكافؤ الخاصة بها

Number 2 refers to metallic cations

الرقم 2 يُشير إلى كاتيونات الفلز

Free electrons can move easily from one atom to the next

تتحرك الإلكترونات الحرة بسهولة من ذرة إلى ذرة أخرى مجاورة

Number 1 refers to metal's free electrons

الرقم 1 يُشير إلى إلكترونات الفلز الحرة

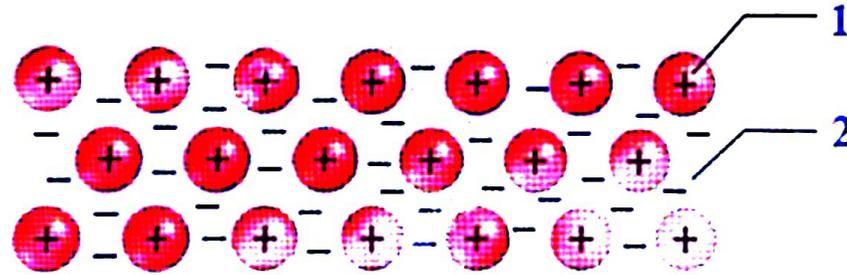
خصائص الرابطة الفلزية

Electron sea model shown below.

في نموذج بحر الإلكترونات الموضح في الشكل التالي،

Which of the following is **correct**?

أي مما يأتي **صحيح**؟



Metal atoms in this model lose their valence

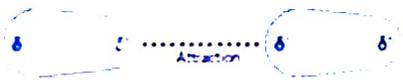
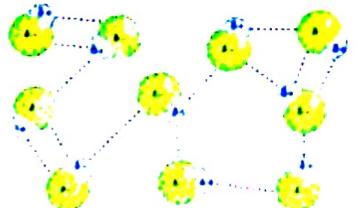
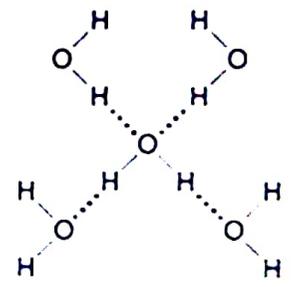
تفقد ذرات الفلز في هذا النموذج إلكترونات التكافؤ الخاصة بها

	1	2	3
A	الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds	قوى التشتت Dispersion forces	القوى ثنائية القطب Dipole-dipole forces
B	قوى التشتت Dispersion forces	القوى ثنائية القطب Dipole-dipole forces	الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds
C	قوى التشتت Dispersion forces	الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds	القوى ثنائية القطب Dipole-dipole forces
D	القوى ثنائية القطب Dipole-dipole forces	قوى التشتت Dispersion forces	الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds

القوى بين الجزيئية

regarding the intermolecular forces that exist or
 operate between particles in each figure in the
 figure below. Which of the following is **correct**?

فيما يتعلق بالقوى بين الجزيئية الموجودة أو المهيمنة بين الجسيمات
 في كل شكل في الجدول أدناه. أي مما يأتي **صحيح**؟

		
1	2	3

	1	2	3
A	الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds	قوى التشتت Dispersion forces	القوى ثنائية القطب Dipole-dipole forces
B	قوى التشتت Dispersion forces	القوى ثنائية القطب Dipole-dipole forces	الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds
C	قوى التشتت Dispersion forces	الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds	القوى ثنائية القطب Dipole-dipole forces
D	القوى ثنائية القطب Dipole-dipole forces	قوى التشتت Dispersion forces	الروابط الهيدروجينية Hydrogen bonds

en (O₂) is needed to produce

مطلوب لإنتاج 16 L من N₂O ؟



4.0 L

2.0 L

16 L

8.0 L

Real gases like water vapor behave

تتلك الغازات الحقيقية مثل بخار الماء سلوك الغاز المثالي

as ideal gases

Ideal gases experience intermolecular attractive

الغازات المثالية لديها قوى تجاذب بين جسيماتها وتنجذب

forces, and they are attracted, repelled by the walls

وتتنافر مع جدران الأوعية الموجودة فيها

of their containers

Real gases deviate most from ideal gas behavior

تتحرف الغازات الحقيقية كثيرا عن سلوك الغاز المثالي عند

at high pressures and low temperatures

الضغط العالية ودرجات الحرارة المنخفضة

Gases of larger particles like butane (C_4H_{10})

تلك الغازات ذات الجزيئات الأكبر حجما مثل البيوتان (C_4H_{10})

behave as ideal gases

سلوك الغاز المثالي

خصائص الغازات الحقيقية والغازات المثالية

and real gases.

فيما يتعلق بكل من الغازات المثالية والغازات الحقيقية.

correct?

اي مما يأتي صحيح؟

water vapor behave

تسلك الغازات القطبية مثل بخار الماء سلوك الغاز المثالي