شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الأول

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	جسيم لا كتلة له يحمل كم من الطاقة.....			
	◯ النيترون	◯ الإلكترون	◯ البروتون	● الفوتون
2	أقل كميه من الطاقة يمكن أن تفقدها أو تكتسبها الذرة			
	◯ الإلكترون	● الكم	◯ الإشعاع	◯ الضوء
3	موجات الميكروويف التي تستخدم في طهي الطعام التي ترددها $3.44x10^{9}$ Hz يكون طولها الموجي.....m علما بان($C=3X10^{8}$ m/s)			
	● $8.72x10^{-2}$	◯ $3.6x10^{-6}$	◯ $2.2x10^{-10}$	◯ $1.3x10^{-12}$

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	طيف الضوء الأبيض متصل	●	◯
2	العلاقة بين تردد الموجة وطولها الموجي طردية	◯	●

س3:أجيب على مايلي :

اذكر/ي ثلاث خصائص لم يستطع النموذج الموجي للضوء تفسيرها بسبب طبيعتها الجسيمية.

1- التأثير الكهروضوئي
2- طيف الأنبعاث الذري
3- انبعاث ترددات مختلفه للضوء من المواد عند تسخينها

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثاني

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	المستوى الرئيسي الثالث يحتوي على ..... مستويات فرعية			
	○ 3	○ 6	○ 7	● 9
2	التوزيع الإلكتروني $1S^2,2S^2,2P^6,3S^1$ هو التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر عدده الذري.....			
	○ 8	● 11	○ 12	○ 15
3	من عيوب نموذج بور أنه فسر طيف ذرة.....فقط			
	○ الأكسجين	○ النيتروجين	● الهيدروجين	○ الهيليوم

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	عدد الكترونات المستوى الفرعي الواحد لا تزيد عن 2 الكترون	●	○
2	عند عودة الكترونات ذرة الهيدروجين الى مستوى الطاقة الثاني تطلق سلاسل الضوء باشن	○	●

س3:أجيب على مايلي:

فسر/ي الأتي تفسير علمي

اتجاه دوران الإلكترونات متعاكس داخل المستوى الفرعي الواحد

لتقليل قوى التنافر

شركة مدارس العناية الأهلية

١٤٠٧ هـ ١٩٨٦ م
شركة مدارس العناية الاهلية
بناء جيل يؤمن بقدراته

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثالث

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء ١-٢	الصف	الثاني

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	عناصر المجموعة ١٧ بالجدول الدوري تسمى			
	◯ الغازات النبيلة	◯ القلويات	◯ القلويات الأرضية	● الهالوجينات
٢	يُعد عنصر .....من أشباه الفلزات			
	● السليكون	◯ الصوديوم	◯ الكلور	◯ الأرجون
٣	رتب العالم .....العناصر في جدول تصاعديا تبعا للزيادة في العدد الذري			
	◯ مندليف	● موزلي	◯ ماير	◯ نيولاندز

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	يتكون الجدول الدوري الحديث من ٧ دورات أفقية و١٨ مجموعة رأسية	●	◯
2	عناصر المجموعات من ٣ الى ١٢ بالجدول الدوري تسمى ممثلة	◯	●

س٣: أُعدد خواص الفلزات

١- ملساء وصلبة ولامعة في درجة حرارة الغرفة
٢- جيدة التوصيل للحرارة والكهرباء
٣- قابلة للطرق والسحب

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

ورقة عمل الأسبوع الرابع

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء ١-٢	الصف	الثاني

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	١-عنصر توزيعه الإلكتروني $(Ar)\ 4s^2,3d^{10},4p^6$ يُصنف أنه			
	أ ◯ فلز	ب ◯ شبه فلز	ج ● غازنبيل	د ◯ هالوجين
٢	عنصر توزيعه الإلكتروني $(Ne)\ 3S^2,3P^5$ ، يقع في الدورة.....			
	أ ◯ الأولى	ب ◯ الثانية	ج ● الثالثة	د ◯ الرابعة
٣	عنصر توزيعه الإلكتروني $(Ar)\ 4S^1$ يقع في المجموعة.....			
	أ ● الأولى	ب ◯ الثانية	ج ◯ الثالثة	د ◯ الرابعة

ثانياً: أختار المزاوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

م	س	م	ج	أظلل الاجابة المناسبة
1	عناصر المجموعتين ١و٢ في الجدول الدوري والهيليوم	أ	الفئة P	أ ب ● د هـ و
2	عناصر المجموعات من ١٣ الى ١٨ في الجدول الدوري	ب	نصف قطر الفلزات	● ب ج د هـ و
3	عناصر المجموعات من ٣ الى ١٢ في الجدول الدوري	ج	الفئة S	أ ب ج ● هـ و
4	الفلزات الانتقالية الداخلية وتقع أسفل الجدول الدوري	د	الفئة d	أ ب ج د هـ ●
5	نصف المسافة بين نواتين متجاورتين في التركيب البلوري للعنصر	هـ	نصف قطر اللافلزات	أ ● ج د هـ و
		و	الفئة F	أ ب ج د ● و

شركة مدارس العناية الأهلية

١٤٠٧ هـ ١٩٨٦ م
شركة مدارس العناية الاهلية
بناء جيل يؤمن بقدراته

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧هـ

ورقة عمل الأسبوع الخامس

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء ١-٢	الصف	الثاني

س١ : أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	أي التالي صحيح لأيون الألومنيوم علما بأن $_{13}Al$			
	● Al^{3+}	○ Al^{3-}	○ Al^{2-}	○ Al^{+}
٢	ماعدد الكترونات أيون البوتاسيوم K^{+} علما بأن $_{19}K$			
	○ 21	○ 20	○ 19	● 18
٣	أي عناصر المجموعات التالية لها القدرة على تكوين أيون سالب.....			
	○ 1	○ 2	● 17	○ 18

س٢ : أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
١	يبقى عدد البروتونات في النواة ثابت عند تكون الأيون	●	○
٢	يُسمى الأيون السالب كاتيون	○	●

س٣:أجيب على مايلي:

لماذا تكون عناصر المجموعة ١٨ غير قادرة على التفاعل نسبيا؟

بسبب امتلاء مستوى الطاقة الأخير بالالكترونات

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧هـ

ورقة عمل الأسبوع السادس

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء ١-٢	الصف	الثاني

س١ : أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	عدد الإلكترونات التي تفقدها الذرة أو تكتسبها لتكوين الأيون يسمى			
	◯ العدد الذري	◯ العدد الكتلي	● عدد التأكسد	◯ عدد المولات
٢	الصيغة الكيميائية الصحيحة لفلوريد الكالسيوم .....(علما بان الأعداد الذرية $_{20}Ca$, $_{9}F$)			
	● CaF_2	◯ Ca_2F	◯ CaF	◯ Ca_2F_3
٣	أي المركبات التالية يحوي رابطة أيونية؟			
	◯ CO_2	● $CaCO_3$	◯ NH_3	◯ CH_4

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	محصلة الشحنة للمركب الأيوني تساوي صفر	●	◯
2	تتناسب طاقة الشبكة البلورية طرديا مع نصف قطر الايون	◯	●

س٣:أجيب على مايلي:

ما الذي يحدد نسبة الأيونات الموجبة إلى السالبة في المركب الأيوني؟

عدد الألكترونات التي يفقدها الفلز ويكتسبها اللافلز

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

ورقة عمل الأسبوع السابع

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	الإلكترونات الموجودة في مستوى الطاقة الخارجي لذرة الفلز تسمى			
	أ ◯ إلكترونات الأيون	ب ◯ إلكترونات الذرة	ج ◯ الإلكترونات المرتبطة	د ● الإلكترونات الحرة
2	تتداخل فيها مستويات الطاقة في نموذج يسمى بحر الإلكترونات الرابطة.....			
	أ ● الفلزية	ب ◯ الأيونية	ج ◯ التساهمية	د ◯ التناسقية
3	فلز سائل يُستخدم في مقاييس درجات الحرارة.....			
	أ ◯ الكروم	ب ◯ الماغنسيوم	ج ● الزئبق	د ◯ البروم

ثانياً: أختار المزاوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

م	س	م	ج	أظلل الاجابة المناسبة
1	كلوريد الصوديوم	أ	$CaSO_4$	أ ب ج ● هـ و
2	كبريتات الكالسيوم	ب	Al_2O_3	● ب ج د هـ و
3	نترات الأمونيوم	ج	Na_3PO_4	أ ب ج د هـ ●
4	فوسفات الصوديوم	د	$NaCl$	أ ب ● د هـ و
5	أكسيد الألومنيوم	هـ	MgO	أ ● ج د هـ و
		و	NH_4NO_3	أ ب ج د هـ و

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثامن

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	الرابطة التساهمية بين ذرتي فلور تنتج من مشاركة كل ذرة فلور بعدد..... الكترون (علما بان $_9F$)			
	1 ●	2 ○	3 ○	4 ○
2	أي العناصر الأتية له قدرة على تكوين روابط تساهمية.....(علما بان $_6C, _{11}Na, _{12}Mg, _{13}Al$)			
	Na ○	Mg ○	C ●	Al ○
3	عدد الروابط سيجما والروابط باي في جزئ الأسيتيلين C_2H_2.....			
	رابطتان سيجما ورابطة باي ○	رابطة سيجما وأربع روابط باي ○	رابطة سيجما وثلاث روابط باي ○	ثلاث روابط سيجما ورابطتين باي ●

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	الصيغة الجزيئية لمركب أكسيد ثنائي الهيدروجين هي H_2O	●	○
2	الاسم العلمي للمركب $HClO_3$ هو حمض الكلوروز	○	●

س3: أفسر مايلي تفسير علمي مناسب:

الرابطه في جزيء N_2 أقوى من الرابطة في جزيء F_2

بسبب زيادة عدد أزواج الإلكترونات المشاركة في الرابطة

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع التاسع

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	الصيغة التي تستخدم الرموز والروابط لبيان مواقع الذرات.....			
	○ الكيميائية	○ الجزيئية	● البنائية	○ الأيونية
٢	حالة تحدث عند وجود إحتمال رسم أكثر من تركيب لويس لجزيء واحد.....			
	● الرنين	○ التهجين	○ التشتت	○ الإثارة
٣	اذا كان فرق الكهروسالبية بين ذرتي الرابطة صفر فإن المركب.....			
	○ تساهمي قطبي	○ أيوني	● تساهمي غير قطبي	○ يكون رابطة هيدروجينية

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
١	وجود الإلكترونات الغير رابطة يجعل جزيء الماء منحني	●	○
٢	نوع الرابطة في HCl تساهمية قطبية	○	●

س٣: أحدد شكل الجزيء وزاوية الربط ونوع التهجين في كلا من الجزيئات الآتية:

(علماً بأن الأعداد الذرية Be=4,Cl=17,Al=13)

	شكل الجزيء	زاوية الربط	نوع التهجين
$BeCl_2$	خطي	180	SP
$AlCl_3$	مثلث مستو	١٢٠	SP^2

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع العاشر

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	الصيغة الاولية لمركب يحتوي علي35.98% من الالومنيوم و64.02% من الكبريت.....(الكتل الموليه Al=27,S=32)			
	AlS ◯	Al_2S ◯	Al_2S_3 ●	Al_3S_2 ◯
2	الصيغة الأولية للمركب C_6H_{12}.....			
	CH ◯	CH_2 ●	C_2H_2 ◯	CH_6 ◯
3	الملح المائي كلوريد الكوبلت ثنائي الماء صيغة.....			
	$CoCl_2.2H_2O$ ●	$CaCl_2.2H_2O$ ◯	$CuCl_2.2H_2O$ ◯	$CuSO_4.2H_2O$ ◯

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	الصيغة الأولية تمثل أبسط نسبة عددية صحيحة لذرات العنصر في المركب	●	◯
2	تُمثَل الصيغة الجزيئية بأنها الصيغة الأولية مضروبة في عدد صحيح	●	◯

س3: أجيب على ما يأتي

1/ عينة من ملح مائي كتلتها 20g سُخنت حتى تغير لونها وأصبحت كتلتها 15g فأحسب/ي كتلة الماء المفقود

20 -15 =5 g

2/ اذا كانت الكتلة المولية لمركب 28g/mol والصيغة الأولية له CH_2 ما صيغتة الجزيئية (علما بان C=12,H=1)

كتلة الصيغة الأولية = 12+1X2 =14

$$n=\frac{28}{14}=2$$

الصيغة الجزيئية C_2H_4

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الحادي عشر

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء ١-٢	الصف	الثاني

١	الخطوة الأولى في جميع الحسابات الكيميائية هي			
	◯ حساب المولات	◯ حساب الكتل	● وزن المعادلة	◯ حساب الجسيمات
٢	عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها للمعادلة الآتية $3Fe + 4H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + 4H_2$			
	◯ ٨	◯ ٩	◯ ١٠	● ١٢
٣	في المعادلة الآتية $C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ عدد مولات CO_2 التي تنتج من حرق 10mol من C_3H_8 مع كمية وافرة من الاكسجين هي..... mol			
	● 30	◯ 40	◯ 50	◯ 60

س١ : أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

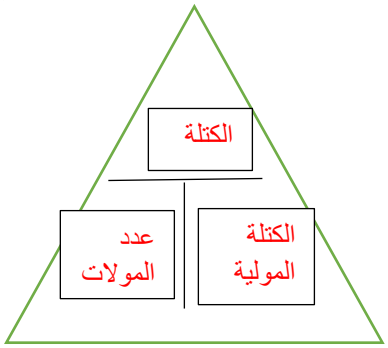
س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها لتفاعل يحتوي n من المواد هي n(n-1)	●	◯
2	لحساب كتلة مادة في معادلة موزونة نقوم بضرب عدد مولاتها من المعادلة في كتلتها المولية	●	◯

س□ : أجيب على ما يأتي

احسب/ي كتلة الأمونيا الناتجة من تفاعل 2.7 g من الهيدروجين مع كمية وافرة من النيتروجين حسب المعادلة

$$3H_2 + N_2 \longrightarrow 2NH_3$$



عدد مولات الهيدروجين = $\frac{2.7}{1x2}$ = 1.35 mol

عدد مولات الأمونيا = $\frac{2x1.35}{3}$ = 0.9 mol

كتلة الأمونيا الناتجة = 0.9 X 17=15.3 g

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثاني عشر

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	المادة التي تستهلك كليا في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجةهي			
	● المادة المحددة	○ المادة الفائضة	○ المادة المترددة	○ المادة الأمفوتيرية
2	عند احتراق قطعة خشب فإن المادة المحددة للتفاعل			
	○ الأكسجين	○ الكربون	● الخشب	○ الهواء
3	اذا تم الحصول على 20 g من AgCl وكانت نسبة المردود المئوية 50% فإن المردود النظري يساوي .....g			
	○ 60	● 40	○ 30	○ 20

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	المادة الفائضة هي التي يتبقى منها بعد انتهاء التفاعل	●	○
2	قيمه المردود الفعلي دائما اكبر من قيمة المردود النظري	○	●

س3: أجيب على ما يأتي

لماذا تتوقف بعض التفاعلات الكيميائية قبل الأكتمال؟

1- قد تلتصق بعض المواد على سطوح الأوعية أو تتبخر
2- قد تنتج مواد غير متوقعة بسبب تفاعلات التنافس
3- قد تُفقد بعض المواد الصلبة على ورقة الترشيح

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الثالث عشر

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء ١-٢	الصف	الثاني

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	نظرية الحركة الجزيئية تعتمد في وصفها لسلوك المادة على..... الجسيمات			
	◯ كتلة	◯ كثافة	◯ شكل	● حركة
٢	معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب عكسيا مع			
	◯ كتله المولية	◯ مربع كتلته المولية	● الجذر التربيعي لكتلته المولية	◯ حجمه
٣	أي التالي يكون روابط هيدروجينية بين جزيئاته.....			
	● NH_3	◯ Cl_2	◯ NaOH	◯ CH_4

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
١	للمقارنه بين معدلي سرعة تدفق غازين يُستخدم قانون دالتون	◯	●
٢	يوجد الماء في الحالة السائلة عند درجة حرارة الغرفة بسبب الروابط الهيدروجينية	●	◯

س٣: أجيب على ما يأتي

أ فسر سبب تكون قوى التشتت

تنتج هذه القوى الضعيفة عن إزاحة مؤقتة في كثافة الإلكترونات في السحب الإلكترونية

شركة مدارس العناية الأهلية

١٤٠٧ هـ ١٩٨٦ م
شركة مدارس العناية الاهلية
بناء جيل يؤمن بقدراته

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

ورقة عمل الأسبوع الرابع عشر

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط بخار السائل مع الضغط الجوي هي درجة			
	أ ● الغليان	ب ○ الإنصهار	ج ○ التجمد	د ○ التكثف
2	يزيد حجمه عند التحول من الحالةالسائلة إلى الحالة الصلبة			
	أ ○ HCl	ب ○ CO_2	ج ○ NH_3	د ● H_2O
3	الألماس أحد الأشكال التآصلية لعنصر.....			
	أ ○ الذهب	ب ○ النحاس	ج ● الكربون	د ○ الفضة

ثانياً: أختار المزاوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

م	س	م	ج	أظلل الاجابة المناسبة
1	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى السائلة	أ	التبخر	أ ب ● د هـ و
2	تحول المادة من الحالة الصلبة إلى الغازية مباشرة	ب	التجمد	أ ب ج د ● و
3	تحول المادة من الحالة الغازية إلى السائلة	ج	الترسب	أ ب ج ● هـ و
4	تحول المادة من الحالة الغازية إلى الصلبة	د	التكثف	أ ب ● د هـ و
5	تحول المادة من الحالة السائلة إلى الصلبة	هـ	التسامي	أ ● ج د هـ و
		و	انصهار	أ ب ج د هـ ●

شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الخامس عشر

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء 1-2	الصف	الثاني

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	غاز حجمه 70 Cm^3 عند ضغط 100 Pa ما حجمه عند 200 Pa بنفس الوحدة مع ثبات درجة حرارتة			
	○ 15	● 35	○ 140	○ 210
2	بالون مملوء بغاز حجمة 2L عند 300 K كم حجمه باللتر عند 150 K.....			
	● 1	○ 2	○ 3	○ 4
3	استخدام أواني الضغط لطهى الطعام يُعد تطبيق عملي لقانون			
	○ شارل	○ بويل	● جاي لوساك	○ دالتون

س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	غاز حجمه 11.2 L في الظروف المعيارية فإن عدد مولاته يكون 0.5 mol	●	○
2	يسلك الغاز الحقيقي سلوك الغاز المثالي عند رفع الضغط ورفع درجة الحرارة	○	●

س3: أجيب على ما يأتي

كم لتر من غاز البروبان C_3H_8 يلزم لكي يحترق كاملا مع 34L من غاز الأكسجين؟

$$C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$$

1L ... 5L

...L ... 34L

حجم البروبان $= \frac{34 \times 1}{5} = 6.8\ L$