

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الأول

المرحلة		الثانوية	
المادة	كيمياء 2-1	الصف	الثاني

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	جسيم لا كتلة له يحمل كم من الطاقة.....	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
		النيوترون	الإلكترون	البروتون	الفوتون
2	أقل كميته من الطاقة يمكن أن تفقدها أو تكتسبها الذرة.....	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
		الإلكترون	الكم	الإشعاع	الضوء
3	موجات الميكروويف التي تستخدم في طهي الطعام التي ترددها $3.44 \times 10^9$ Hz يكون طولها الموجي $m$ ..... علما بان $(C=3 \times 10^8$ m/s)	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
		$8.72 \times 10^{-2}$	$3.6 \times 10^{-6}$	$2.2 \times 10^{-10}$	$1.3 \times 10^{-12}$

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

م	السؤال	ص	خ
1	طيف الضوء الأبيض متصل	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	العلاقة بين تردد الموجة وطولها الموجي طردية	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أجب على مايلي :

اذكري ثلاث خصائص لم يستطع النموذج الموجي للضوء تفسيرها بسبب طبيعتها الجسيمية.

.....

.....

.....

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الثاني

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 1-2	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	المستوى الرئيسي الثالث يحتوي على ..... مستويات فرعية	<input type="radio"/> 3	<input type="radio"/> 6	<input type="radio"/> 7	<input type="radio"/> 9
2	التوزيع الإلكتروني $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^1$ هو التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر عدده الذري.....	<input type="radio"/> 8	<input type="radio"/> 11	<input type="radio"/> 12	<input type="radio"/> 15
3	من عيوب نموذج بور أنه فسر طيف ذرة..... فقط	<input type="radio"/> الأكسجين	<input type="radio"/> النيتروجين	<input type="radio"/> الهيدروجين	<input type="radio"/> 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	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	عند عودة الكترونات ذرة الهيدروجين الى مستوى الطاقة الثاني تطلق سلاسل الضوء باشن	<input type="checkbox"/>	<input type="radio"/>

س3: أجب على مايلي:

فسر/ي الأتي تفسير علمي

اتجاه دوران الإلكترونات متعكس داخل المستوى الفرعي الواحد

.....

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الثالث

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء ٢-١	المادة

#### س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	عناصر المجموعة ١٧ بالجدول الدوري تسمى .....	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
		الغازات النبيلة	القلويات	القلويات الأرضية	الهالوجينات
٢	يُعد عنصر ..... من أشباه الفلزات	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
		السليكون	الصوديوم	الكلور	الأرجون
٣	رتب العالم ..... العناصر في جدول تصاعديا تبعا للزيادة في العدد الذري	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
		منديليف	موزلي	ماير	نيولاندرز

#### 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 و ١٨ مجموعة رأسية	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	عناصر المجموعات من ٣ الى ١٢ بالجدول الدوري تسمى ممثلة	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

#### س٣: أعدد خواص الفلزات

.....

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الرابع

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء ٢-١	المادة

#### أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	١- عنصر توزيعه الإلكتروني $4p^6, 3d^{10}, 4s^2, (Ar)_{18}$ يُصنف أنه .....	أ <input type="radio"/> فلز	ب <input type="radio"/> شبه فلز	ج <input type="radio"/> غاز نبيل	د <input type="radio"/> هالوجين
٢	عنصر توزيعه الإلكتروني $3P^5, 3S^2, (Ne)_{10}$ يقع في الدورة .....	أ <input type="radio"/> الأولى	ب <input type="radio"/> الثانية	ج <input type="radio"/> الثالثة	د <input type="radio"/> الرابعة
٣	عنصر توزيعه الإلكتروني $4S^1, (Ar)_{18}$ يقع في المجموعة .....	أ <input type="radio"/> الأولى	ب <input type="radio"/> الثانية	ج <input type="radio"/> الثالثة	د <input type="radio"/> الرابعة

#### ثانياً: أختار المزوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

م	س	م	ج	أظلل الإجابة المناسبة
1	عناصر المجموعتين ١ و ٢ في الجدول الدوري والهيليم	أ	الفئة P	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
2	عناصر المجموعات من ١٣ الى ١٨ في الجدول الدوري	ب	نصف قطر الفلزات	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
3	عناصر المجموعات من ٣ الى ١٢ في الجدول الدوري	ج	الفئة S	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
4	الفلزات الانتقالية الداخلية وتقع أسفل الجدول الدوري	د	الفئة d	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
5	نصف المسافة بين نواتين متجاورتين في التركيب البلوري للعنصر	هـ	نصف قطر اللافلزات	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
		و	الفئة F	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>

## أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧ هـ

### ورقة عمل الأسبوع الخامس

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء ٢-١	المادة

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١ أي التالي صحيح لأيون الألومنيوم علما بأن $Al^{13}$ .....			
$Al^{+}$ <input type="radio"/>	$Al^{2-}$ <input type="radio"/>	$Al^{3-}$ <input type="radio"/>	$Al^{3+}$ <input type="radio"/>
٢ ماعدد الكترولونات أيون البوتاسيوم $K^{+}$ علما بأن $K^{19}$			
18 <input type="radio"/>	19 <input type="radio"/>	20 <input type="radio"/>	21 <input type="radio"/>
٣ أي عناصر المجموعات التالية لها القدرة على تكوين أيون سالب.....			
18 <input type="radio"/>	17 <input type="radio"/>	2 <input type="radio"/>	1 <input type="radio"/>

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	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢	يُسمى الأيون السالب كاتيون	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أجب على مايلي:

لماذا تكون عناصر المجموعة ١٨ غير قادرة على التفاعل نسبيا؟

.....

## أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧ هـ

### ورقة عمل الأسبوع السادس

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء ١-٢	المادة

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	عدد الإلكترونات التي تفقدها الذرة أو تكتسبها لتكوين الأيون يسمى .....			
	عدد المولات <input type="radio"/>	عدد التأكسد <input type="radio"/>	العدد الكتلي <input type="radio"/>	العدد الذري <input type="radio"/>
٢	الصيغة الكيميائية الصحيحة لفلوريد الكالسيوم ..... (علمنا بان الأعداد الذرية Ca 20 , F 9)			
	Ca <sub>2</sub> F <sub>3</sub> <input type="radio"/>	CaF <input type="radio"/>	Ca <sub>2</sub> F <input type="radio"/>	CaF <sub>2</sub> <input type="radio"/>
٣	أي المركبات التالية يحوي رابطة أيونية؟ .....			
	CH <sub>4</sub> <input type="radio"/>	NH <sub>3</sub> <input type="radio"/>	CaCO <sub>3</sub> <input type="radio"/>	CO <sub>2</sub> <input type="radio"/>

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	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	تناسب طاقة الشبكة البلورية طرديا مع نصف قطر الايون	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أجب على مايلي:

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

.....

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

#### ورقة عمل الأسبوع السابع

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 2-1	المادة

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

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

ثانياً: أختار المزوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

م	س	م	ج	أظلل الاجابة المناسبة
1	كلوريد الصوديوم	أ	CaSO <sub>4</sub>	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
2	كبريتات الكالسيوم	ب	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
3	نترات الأمونيوم	ج	Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
4	فوسفات الصوديوم	د	NaCl	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
5	أكسيد الألومنيوم	هـ	MgO	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>
		و	NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	أ <input type="radio"/> ب <input type="radio"/> ج <input type="radio"/> د <input type="radio"/> هـ <input type="radio"/> و <input type="radio"/>

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الثامن

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 1-2	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	الرابطة التساهمية بين ذرتي فلور تنتج من مشاركة كل ذرة فلور بعدد..... الكترون (علما بان 9F)	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	أي العناصر الأتية له قدرة على تكوين روابط تساهمية..... (علما بان ${}_{6}\text{C}, {}_{11}\text{Na}, {}_{12}\text{Mg}, {}_{13}\text{Al}$ )	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
3	عدد الروابط سيجما والروابط باي في جزئ الأسيتيلين $\text{C}_2\text{H}_2$ .....	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
	رابطة سيجما وثلاث روابط باي	ثلاث روابط سيجما و رابطتين باي	رابطة سيجما وأربع روابط باي	رابطتان سيجما و رابطة 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 $\text{H}_2\text{O}$	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	الاسم العلمي للمركب $\text{HClO}_3$ هو حمض الكلوروز	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أفسر مايلي تفسير علمي مناسب:

الرابطه في جزيء  $\text{N}_2$  أقوى من الرابطة في جزيء  $\text{F}_2$

.....

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

#### ورقة عمل الأسبوع التاسع

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 2-1	المادة

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	الصيغة التي تستخدم الرموز والروابط لبيان مواقع الذرات.....			
	<input type="radio"/> الأيونية	<input type="radio"/> البنائية	<input type="radio"/> الجزيئية	<input type="radio"/> الكيميائية
٢	حالة تحدث عند وجود احتمال رسم أكثر من تركيب لويس لجزيء واحد.....			
	<input type="radio"/> الإثارة	<input type="radio"/> التشتت	<input type="radio"/> التهجين	<input type="radio"/> الرنين
٣	إذا كان فرق الكهروسالبية بين ذرتي الرابطة صفر فإن المركب.....			
	<input type="radio"/> يكون رابطة هيدروجينية	<input type="radio"/> تساهمي غير قطبي	<input type="radio"/> أيوني	<input type="radio"/> تساهمي قطبي

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	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
٢	نوع الرابطة في HCl تساهمية قطبية	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

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

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

نوع التهجين	زاوية الربط	شكل الجزيء	
			BeCl <sub>2</sub>
			AlCl <sub>3</sub>

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع العاشر

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 2-1	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	الصيغة الأولية لمركب يحتوي علي 35.98% من الالومنيوم و64.02% من الكبريت.....(الكتل المولية Al=27,S=32)	<input type="radio"/> AlS	<input type="radio"/> Al <sub>2</sub> S	<input type="radio"/> Al <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	<input type="radio"/> Al <sub>3</sub> S <sub>2</sub>
2	الصيغة الأولية للمركب C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> .....	<input type="radio"/> CH	<input type="radio"/> CH <sub>2</sub>	<input type="radio"/> C <sub>2</sub> H <sub>2</sub>	<input type="radio"/> CH <sub>6</sub>
3	الملح المائي كلوريد الكوبلت ثنائي الماء صيغته.....	<input type="radio"/> CoCl <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O	<input type="radio"/> CaCl <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O	<input type="radio"/> CuCl <sub>2</sub> .2H <sub>2</sub> O	<input type="radio"/> CuSO <sub>4</sub> .2H <sub>2</sub> O

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	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	تمثل الصيغة الجزيئية بأنها الصيغة الأولية مضروبة في عدد صحيح	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أجيب على ما يأتي

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

2/ اذا كانت الكتلة المولية لمركب 28g/mol والصيغة الأولية له CH<sub>2</sub> ما صيغته الجزيئية

(علما بان C=12,H=1)

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الحادي عشر

الثانوية		المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء ٢-١

١	الخطوة الأولى في جميع الحسابات الكيميائية هي .....		
	<input type="radio"/> حساب المولات	<input type="radio"/> حساب الكتل	<input type="radio"/> وزن المعادلة
٢	عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها للمعادلة الآتية $3Fe + 4H_2O \rightarrow Fe_3O_4 + 4H_2$ .....		
	<input type="radio"/> ٨	<input type="radio"/> ٩	<input type="radio"/> ١٠
٣	في المعادلة الآتية $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ عدد مولات $CO_2$ التي تنتج من حرق 10mol من $C_3H_8$ مع كمية وافرة من الاكسجين هي..... mol		
	<input type="radio"/> 30	<input type="radio"/> 40	<input type="radio"/> 50
	<input type="radio"/> 60		

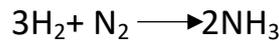
س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

س٢: 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 $n(n-1)$	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	لحساب كتلة مادة في معادلة موزونة نقوم بضرب عدد مولاتها من المعادلة في كتلتها المولية	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أجب على ما يأتي

أحسب كتلة الأمونيا الناتجة من تفاعل 2.7 g من الهيدروجين مع كمية وافرة من النيتروجين حسب المعادلة



## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الثاني عشر

المرحلة		الثانوية	
المادة	كيمياء 2-1	الصف	الثاني

س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	المادة التي تستهلك كلياً في التفاعل وتحدد كمية المادة الناتجة هي .....
<input type="radio"/>	المادة المحددة
<input type="radio"/>	المادة الفائضة
<input type="radio"/>	المادة المترددة
<input type="radio"/>	المادة الأمفوتيرية
٢	عند احتراق قطعة خشب فإن المادة المحددة للتفاعل .....
<input type="radio"/>	الأكسجين
<input type="radio"/>	الكربون
<input type="radio"/>	الخشب
<input type="radio"/>	الهواء
٣	إذا تم الحصول على 20 g من AgCl وكانت نسبة المرود المئوية 50% فإن المرود النظري يساوي .....g
<input type="radio"/>	60
<input type="radio"/>	40
<input type="radio"/>	30
<input type="radio"/>	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	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	قيم المرود الفعلي دائماً أكبر من قيمة المرود النظري	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س٣: أجب على ما يأتي

لماذا تتوقف بعض التفاعلات الكيميائية قبل الإكمال؟

.....

.....

.....

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الثالث عشر

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء ١-٢	المادة

#### س١: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

١	نظرية الحركة الجزيئية تعتمد في وصفها لسلوك المادة على..... الجسيمات
	<input type="radio"/> كتلة <input type="radio"/> كثافة <input type="radio"/> شكل <input type="radio"/> حركة
٢	معدل سرعة تدفق الغاز يتناسب عكسياً مع .....
	<input type="radio"/> كتله المولية <input type="radio"/> مربع كتلته المولية <input type="radio"/> الجذر التربيعي لكتلته المولية <input type="radio"/> حجمه
٣	أي التالي يكون روابط هيدروجينية بين جزيئاته.....
	<input type="radio"/> NH <sub>3</sub> <input type="radio"/> Cl <sub>2</sub> <input type="radio"/> NaOH <input type="radio"/> CH <sub>4</sub>

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

م	السؤال	ص	خ
1	للمقارنه بين معدلي سرعة تدفق غازين يُستخدم قانون دالتون	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	يوجد الماء في الحالة السائلة عند درجة حرارة الغرفة بسبب الروابط الهيدروجينية	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

#### س٣: أجب على ما يأتي

أفسر سبب تكون قوى التشتت

.....

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447 هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الرابع عشر

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 1-2	المادة

أولاً: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	درجة الحرارة التي يتساوى عندها ضغط بخار السائل مع الضغط الجوي هي درجة .....
أ	<input type="radio"/> الغليان
ب	<input type="radio"/> الإنصهار
ج	<input type="radio"/> التجمد
د	<input type="radio"/> التكثف
2	يزيد حجمه عند التحول من الحالة السائلة إلى الحالة الصلبة .....
أ	<input type="radio"/> HCl
ب	<input type="radio"/> CO <sub>2</sub>
ج	<input type="radio"/> NH <sub>3</sub>
د	<input type="radio"/> H <sub>2</sub> O
3	الألماس أحد الأشكال التآصلية لعنصر .....
أ	<input type="radio"/> الذهب
ب	<input type="radio"/> النحاس
ج	<input type="radio"/> الكربون
د	<input type="radio"/> الفضة

ثانياً: أختار المزوجة الصحيحة بين الرقم والحرف

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

## أوراق عمل

### الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

#### ورقة عمل الأسبوع الخامس عشر

الثانوية			المرحلة
الثاني	الصف	كيمياء 2-1	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

1	غاز حجمه $70 \text{ Cm}^3$ عند ضغط $100 \text{ Pa}$ ما حجمه عند $200 \text{ Pa}$ بنفس الوحدة مع ثبات درجة حرارته .....	<input type="radio"/> 15	<input type="radio"/> 35	<input type="radio"/> 140	<input type="radio"/> 210
2	بالون مملوء بغاز حجمه $2 \text{ L}$ عند $300 \text{ K}$ كم حجمه باللتر عند $150 \text{ K}$ .....	<input type="radio"/> 1	<input type="radio"/> 2	<input type="radio"/> 3	<input type="radio"/> 4
3	استخدام أواني الضغط لطهي الطعام يُعد تطبيق عملي لقانون .....	<input type="radio"/> شارل	<input type="radio"/> بويل	<input type="radio"/> جاي لوساك	<input type="radio"/> دالتون

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

م	السؤال	ص	خ
1	غاز حجمه $11.2 \text{ L}$ في الظروف المعيارية فإن عدد مولاته يكون $0.5 \text{ mol}$	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
2	يسلك الغاز الحقيقي سلوك الغاز المثالي عند رفع الضغط ورفع درجة الحرارة	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

س3: أجيب على ما يأتي

كم لتر من غاز البروبان  $\text{C}_3\text{H}_8$  يلزم لكي يحترق كاملاً مع  $34 \text{ L}$  من غاز الأكسجين؟

.....  
.....