مراجعة الباب (الأول ، الثاني ، الثالث)

السؤال الأول : أضع علامة صح أو خطأ:

1- كلما ازداد الطول الموجي قل التردد. (صح)
2- يبقى عدد البروتونات في النواة ثابتاً عند تكون الأيون. (صح)
3-قيمة سرعة الضوء في الفراغ هي 3.00×10^{8} m/s (صح)

السؤال الثاني : اضع الرقم المناسب من العمود (أ) أمام ما يناسبه من العمود (ب) :

العمود (أ)		العمود (ب)
1-الأحماض الأكسجينية	2	عناصر المجموعة 17.
2-الهالوجينات	3	الرابطة باي.
3-تظهر في الروابط المتعددة	1	هي الأحماض التي تتألف من الهيدروجين وأيون أكسجين.

السؤال الثالث : اكتب التوزيع الإلكتروني بالطرق التالية:

العنصر	التوزيع الإلكتروني	التوزيع الإلكتروني المختصر	التمثيل النقطي (تمثيل لويس)
$_{17}Cl$	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^5$	[Ne] $3s^2 3p^5$	:Cl·
$_{16}S$	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^4$	[Ne] $3s^2\ 3p^4$	:S·
$_{12}Mg$	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$	[Ne] $3s^2$	·Mg·

هذه الأوراق لا تغني عن الكتاب

LIVEWORKSHEETS

السؤال الرابع : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

1.	أقصر مسافة بين قمتين متتاليتين أو قاعين متتاليين:							
	أ	الطول الموجي	ب	سرعة الموجة	جـ	سعة الموجة	د	التردد
2.	الترميز الإلكتروني لعنصر Na بطريقة الغاز النبيل:							
	أ	$[Ne]3s^1$	ب	$[Ne]3s^6$	جـ	$[Ne]3s^2$	د	[Ne]
3.	هو جسيم لا كتلة له يحمل كما من الطاقة " تعريف:							
	أ	الموجة	ب	الكم	جـ	الجول	د	الفوتون
4.	ينظم الجدول الدوري حسب زيادة:							
	أ	العدد الذري	ب	الكتلة	جـ	الحجم	د	السعة
5.	الفئة ..... تتكون من عناصر المجموعتين 1و 2 وعنصر الهيليوم.							
	أ	F	ب	D	جـ	P	د	S
6.	تكون الذرة أيون موجب عندما :							
	أ	تكسب بروتون	ب	تفقد إلكترون	جـ	تكسب الكترون	د	تفقد بروتون
7.	المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي:							
	أ	أيون	ب	كاتيون	جـ	لافلزات	د	الكتروليت
8.	عدد التأكسد يساوي عدد .....التي تفقدها الذرة أو تكتسبها لتكوين الأيون.							
	أ	الشحنات	ب	النيترونات	جـ	الالكترونات	د	البروتونات
9.	المركبات التي تحتوي على روابط أيونية:							
	أ	المركبات الأيونية	ب	الرابطة الأيونية	جـ	الشبكة البلورية	د	الطاقة الأيونية
10.	الاسم الكيميائي للمركب الذي صيغته CaI_2:							
	أ	يوديد الكالسيوم	ب	يوديد البوتاسيوم	جـ	بوتاسيوم اليود	د	يوديد البوتاسيوميد
11.	الأيونات التي تتكون من ذرة واحدة:							
	أ	أيونات سالبة	ب	أيونات متعددة	جـ	أيونات ثنائية	د	أيونات أحادية
12.	تمتاز معظم ..... باليونة والقابلية للطرق والسحب وموصلة جيدة للكهرباء والحرارة.							
	أ	الفلزات	ب	اللافلزات	جـ	أشباه الفلزات	د	الغازات النبيلة

هذه الأوراق لا تغني عن الكتاب

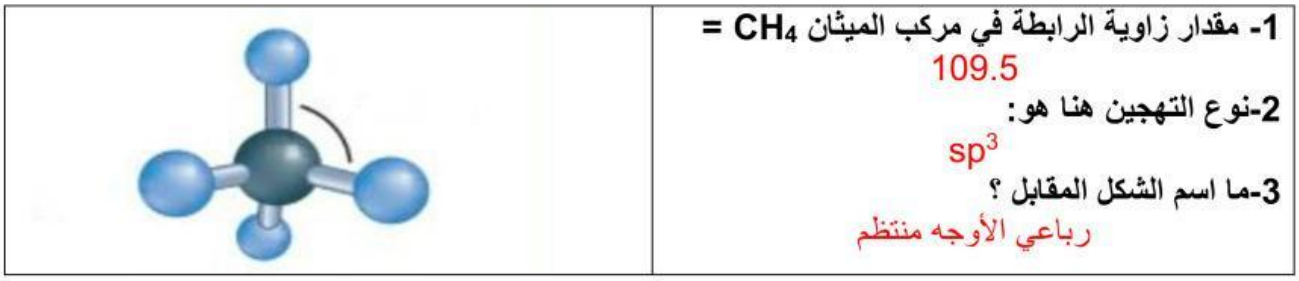
LIVEWORKSHEETS

مراجعة الباب (الرابع و الخامس)

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

1.	هي الرابطة الكيميائية التي تنتج عن مشاركة ذرتين في زوج الكترونات أو أكثر من الكترونات التكافؤ:							
أ	الرابطة الأيونية	ب	الرابطة التساهمية	جـ	الرابطة الهيدروجينية	د	الرابطة الفلزية	
2.	الزاوية بين ذرتين جانبيتين والذرة المركزية:							
أ	زاوية الرابطة	ب	الزاوية المركزية	جـ	الجزيء	د	الزاوية الجانبية	
3.	أعلى كمية من المادة الناتجة التي يمكن الحصول عليها من كميات معينة من المواد المتفاعلة:							
أ	النسبة المئوية	ب	المردود الكمي	جـ	المردود النظري	د	المردود الفعلي	
4.	قوى الترابط بين جزيئات الاكسجين:							
أ	تكثف	ب	تبخر	جـ	قوى التشتت	د	قوى ثنائية القطب	

السؤال الثاني : أكمل المطلوب من الأشكال التالية:



1- مقدار زاوية الرابطة في مركب الميثان CH_4 =
109.5
2-نوع التهجين هنا هو:
sp^3
3-ما اسم الشكل المقابل ؟
رباعي الأوجه منتظم

السؤال الثالث :أحل المسائل التالية:

1-أحدد النسبة المولية للمعادلة الكيميائية الموزونة التالية:

$$3Fe_{(s)} + 4H_2O_{(l)} \longrightarrow Fe_3O_{4(S)} + 4H_{2(g)}$$

عدد النسب المولية = $n(n-1)$
$4(4-1)=$
$12=$

السؤال الرابع: أعدد كلا من:

1/ أنواع القوى بين الجزيئية:

1- قوى التشتت 2- قوى ثنائية القطب 3- الروابط الهيدروجينية

هذه الأوراق لا تغني عن الكتاب

LIVEWORKSHEETS

مراجعة الباب (السادس و السابع)

السؤال الأول : أضع علامة صح أو خطأ:

1- يعرف الصفر على تدرج كلفن بالصفر المطلق.(صح)
2-من خواص الغاز المثالي أن الجسيمات تشغل حيز.(خطأ)
3-حركات جسيمات الغاز مستمرة وعشوائية.(صح)
4- تمكن العنكبوت من المكوث على سطح ماء البركة دون أن يغوص يعرف بالخاصية الشعرية.(خطأ)
5-تصنف المواد السائلة والصلبة على أنها موائع.(خطأ)

السؤال الثاني : اضع الرقم المناسب من العمود (أ) أمام ما يناسبه من العمود (ب) :

العمود (أ)		العمود (ب)
1-التآصل	3	هي الطريقة التي يتم فيها خلط المجالات الفرعية لتكوين مجالات جديدة مهجنة ومتماثلة.
2-القانون العام للغازات	1	تسمى ظاهرة وجود عنصر مثل الكربون بثلاثة أشكال في الحالة الفيزيائية نفسها.
3-التهجين	2	$\frac{P1V1}{T1} = \frac{P2V2}{T2}$

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة في كل مما يلي :

1. يعرف الحجم الذي يشغله 1 مول منه عند الظروف المعيارية بـ:
   أ الكسر المولي | ب الحجم المولاري | جـ النسبة المولية | د عدد المولات

2. هي الدرجة التي يتحول عندها السائل إلى صلب بلوري:
   أ التكاثف | ب درجة التجمد | جـ الضغط البخاري | د التسامي

3. النقطة التي تمثل كلا من الضغط ودرجة الحرارة التي لا يمكن للماء بعدها أن يكون في الحالة السائلة:
   أ نقطة القوة | ب نقطة انصهار | جـ النقطة الثلاثية | د النقطة الحرجة

4. ينص ..... على أن الحجم كمية محددة من الغاز يتناسب طرديا مع جرجة حرارته بالكلفن عند ثبوت الضغط.
   أ قانون بويل | ب قانون شارل | جـ قانون جاي لوساك | د القانون العام للغازات

هذه الأوراق لا تغني عن الكتاب

LIVEWORKSHEETS

السؤال الرابع : أعدد كلا مما يلي :

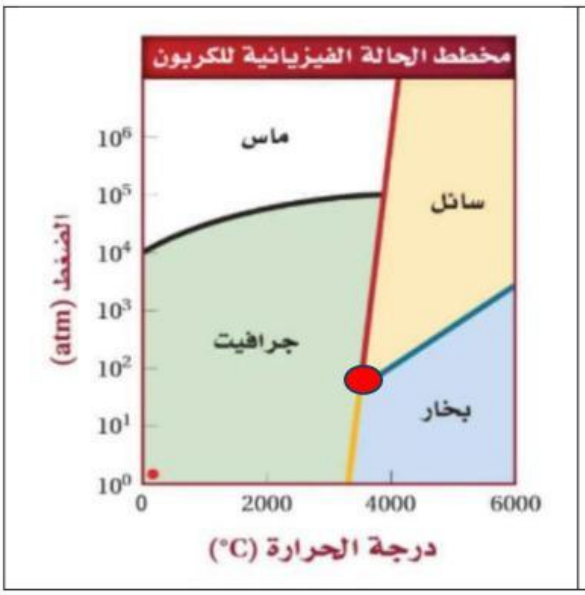
1/التغيرات الحالة الفيزيائية الماصة للطاقة:

1- الانصهار 2-التبخر(الغليان) 3-التسامي

2/ قوانين الغازات :

1-.قانون بويل 2-قانون شارل 3-قانون جاي لوساك 4- القانون العام للغازات

السؤال الخامس: أكمل المطلوب من الأشكال التالية:



من مخطط الحالة الفيزيائية ل الكربون..

1-أحدد على الشكل النقطة الثلاثية.

.....(التحديد على الشكل المقابل)

2- ماهي حالات التأصل للكربون الظاهرة في الشكل المقابل ؟

الماس و الجرافيت

3- ماسبب وجود الكربون بصورة جرافيت عند درجات الحرارة و الضغط المنخفضين؟

لأنه أكثر استقرارا عند هذه الظروف.

السؤال السادس :أحل المسائل التالية:

1- إذا كانت الكتلة المولية للأمونيا هي 17,5 جرام / مول ، والكتلة المولية لكلوريد الهيدروجين هي 36,5 جرام / مول ، فاحسبِ نسبة معدل انتشارهما.

$$\frac{\text{معدل انتشار } NH_3}{\text{معدل انتشار } HCl} = \sqrt{\frac{\text{الكتلة المولية لـ } HCl}{\text{الكتلة المولية لـ } NH_3}}$$

$$= \sqrt{\frac{36.5\ g/mol}{17.0\ g/mol}} = 1.47$$

نسبة معدل الانتشار = 1.47

هذه الأوراق لا تغني عن الكتاب

LIVEWORKSHEETS