

طبقاً للمنهج المطور

أوراق عمل مادة العلوم

3

للفصل الثالث المتوسط الفصل الدراسي الأول

هذه الاوراق للعمل الموجهة بديلة عن دفتر
الصف الا انه لا غنى عن الكتاب المدرسي



اسم الطالب

أ. صالح العلوي

متوسطة رغدان

العلم وتخيرات الأرض

الوحدة الأولى

1

الفصل الأول	طبيعة العلم (اسلوب العلم)	الدرس الأول والثاني
أهداف الدرس		
1. التعرف على العلم من حيث المهارات وطرق حل المشكلات 2. تحدد كيف تشكل العلوم جزء من حياتك 3. ان تتعرف على انواع البحث العلمي وخطوات كل بحث		
العلم هو : للعلم مجموعة من المهارات عددها : لحل المشكلات طريقتين أذكرهما : 1..... 2..... يسمى البحث الذي يجيب عن الأسئلة العلمية من خلال الملاحظة ب..... بينما البحث الذي يجيب عن الاسئلة العلمية باختبار الفرضية فيسمى عرف الطرق العلمية :		
خطوات البحث الوصفي 1..... 2..... 3.....		
خطوات البحث التجريبي 1..... 2..... 3..... 4..... 5.....		

« التقنية هي : ومن اثارها في مجال الصحة :		
اكمل الفراغات أدناه بما بين الأقواس (الفرضية - المتغيرات - المتغير المستقل - المتغير التابع - المتغير الثابت)		
« يسمى أي توقع او تفسير قابل للاختبار ب بينما العامل الذي يتم قياسه اثناء التجربة يسمى ب اما المتغير الذي يتغير خلال التجربة فيسمى ب اما المتغيرات التي تبقى ثابتة اثناء التجربة دون تغيير فتسمى ب		
« عدد بعض مصادر المعلومات من خلال دراستك :		
« ما فائدة دفتر (مذكرة) العلوم :		
« يستخدم العلماء نظاما موحدا حول العالم للقياس يسمى :		
الفصل الأول	العلم والتقنية والمجتمع	الدرس الثالث 1-3
« الى ماذا تؤدي الاكتشافات الجديدة		
« اذكر واحد من اهمية الحاسوب في المجال العلمي :		
« فائدة تقنية المعلومات :		
اكمل الفراغات أدناه :		
« لتتعلم أكثر قم ب ومن خلال ذلك يتم حل هذه المشكلة بطريقتين و ثم بعد ذلك تدون ملاحظتك وتجري تجاربك ل وأخيرا تقوم بتحليل بياناتك و		
الفصل الثاني	تغيرات الأرض (الزلازل)	الدرس الاول 1-2
« ما ذا يقصد بالزلازل		
« الصدع هو :		
أنواع الصدوع 1. ان توضح كيف تحدث الزلازل 2. ان تقارن بين أنواع الموجات الزلزالية 3. ان تتعرف على مخاطر الزلازل وكيف يستعد لها		
« كيف يحدث الزلازل		
« يسمى المكان الذي يحدث فيه الزلازل ب اما المكان الذي يقع فوقها مباشرة وعلى سطح الأرض فيعرف ب		
« تعرف قوة الزلازل بأنها وتقاس بمقياسين عالميين أحدهما يقيس قوة الزلازل ويسمى مقياس والآخر يقيس شدة الزلازل ويسمى مقياس		

◀◀ عرف الموجات الزلزالية

◀◀ عدد بعض مخاطر الزلازل وكيف تستعد لها

الفصل الأول

البراكين

الدرس الثاني 1-2

أهداف الدرس

1. ان تشرح كيف تؤثر البراكين في الناس

2. ان تصف كيف تنتج البراكين مواد مختلفة

3. ان تقارن بين كيفية تكون الاشكال الثلاثة للبراكين

◀◀ البركان يعرف بأنه

◀◀ يسمى تدفق الماجما على سطح الارض من خلال فوهة البركان بـ
طريقة ثوران البراكين تتأثر بكمية و

◀◀ للبراكين اربعة انواع اذكرها وتعرف كيف يتكون كل نوع مع التمثيل لكل نوع ؟



الفصل الأول

الصفائح الأرضية وعلاقتها بالزلازل والبراكين

الدرس الثالث 1-3

أهداف الدرس

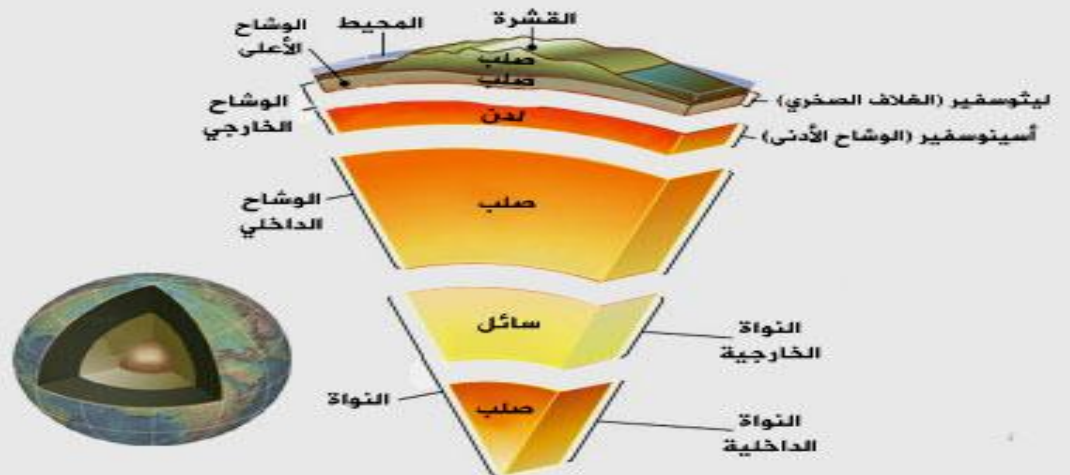
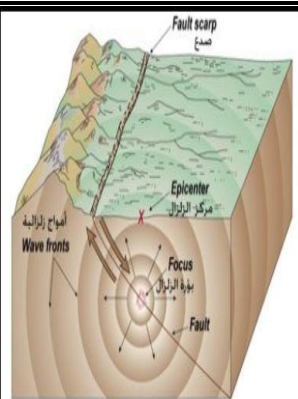
1. ان تعرف نظرية الصفائح

2. ان توضح علاقة مواقع البراكين ومركز الزلازل السطحي بحدود الصفائح

3. ان تشرح كيف تسبب الحرارة في باطن الأرض حركة الصفائح

◀◀ تنص نظرية الصفائح على أن :

◀◀ انظر للشكل أدناه وتعرف على تركيب الصفائح ؟



◀◀ ما علاقة البراكين والزلازل بالصفائح الأرضية :

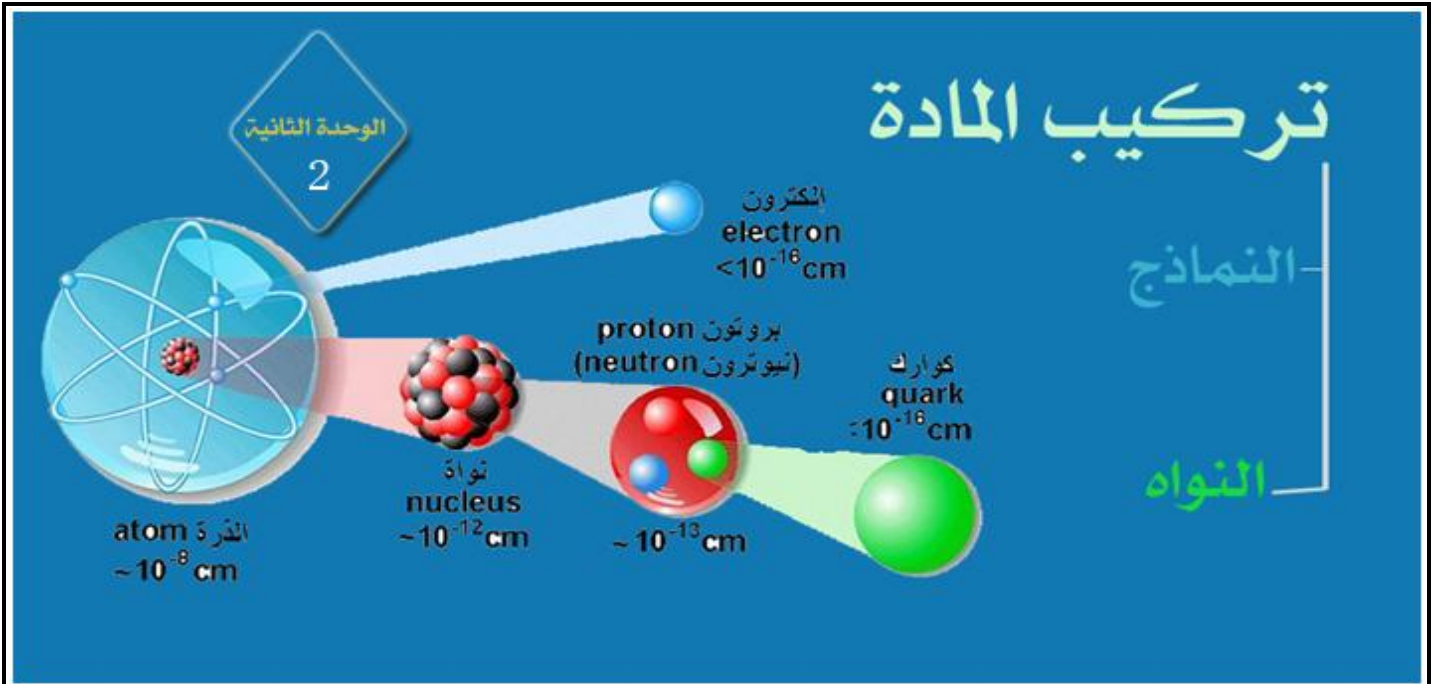
◀◀ عندما تتحرك الصفائح متباعدة عن بعضها البعض تتكون شقوق طويلة تسمى :

الواجب الأول (ورقة عمل)

تركيب المادة

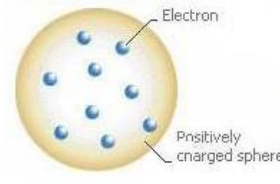
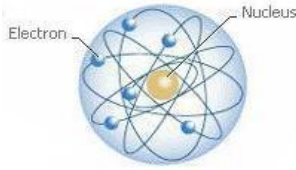
النماذج

النواة



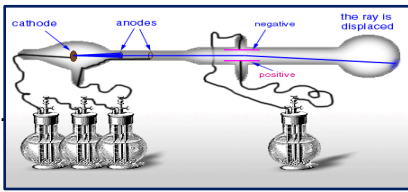
الدرس الأول 3-1		النماذج الذرية		الفصل الثالث
أهداف الدرس		« الذرة هي :		
1. ان تتعرف على نماذج الذرة وكيف تطورت				
2. ان تصف تركيب نواة الذرة				
3. ان توضح ان جميع المواد تتكون من ذرات				
« العنصر هو :				
نماذج الذرة				
نموذج دالتون للذرة والذي ينص على أن :				1
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				
.....				

« صنف النماذج أدناه الى من تصورها :

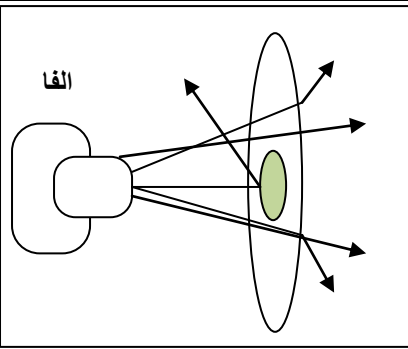


() () ()

« اشرح تجربة التفريغ الكهربائي (انبوب كروكس) ؟



« اشرح تجربة رذر فورد ؟



« أجب عما يلي :

(أ)- جزء كبير من اشعة الفا يخترق صفيحة الذهب في تجربة رذر فورد ؟

(ب)- جزء قليل من اشعة الفا ينحرف ولا يخترق الصفيحة في تجربة رذر فورد ؟

(ج)- جزء قليل من الاشعة يخترق ولكنه ينحرف عن مساره ؟

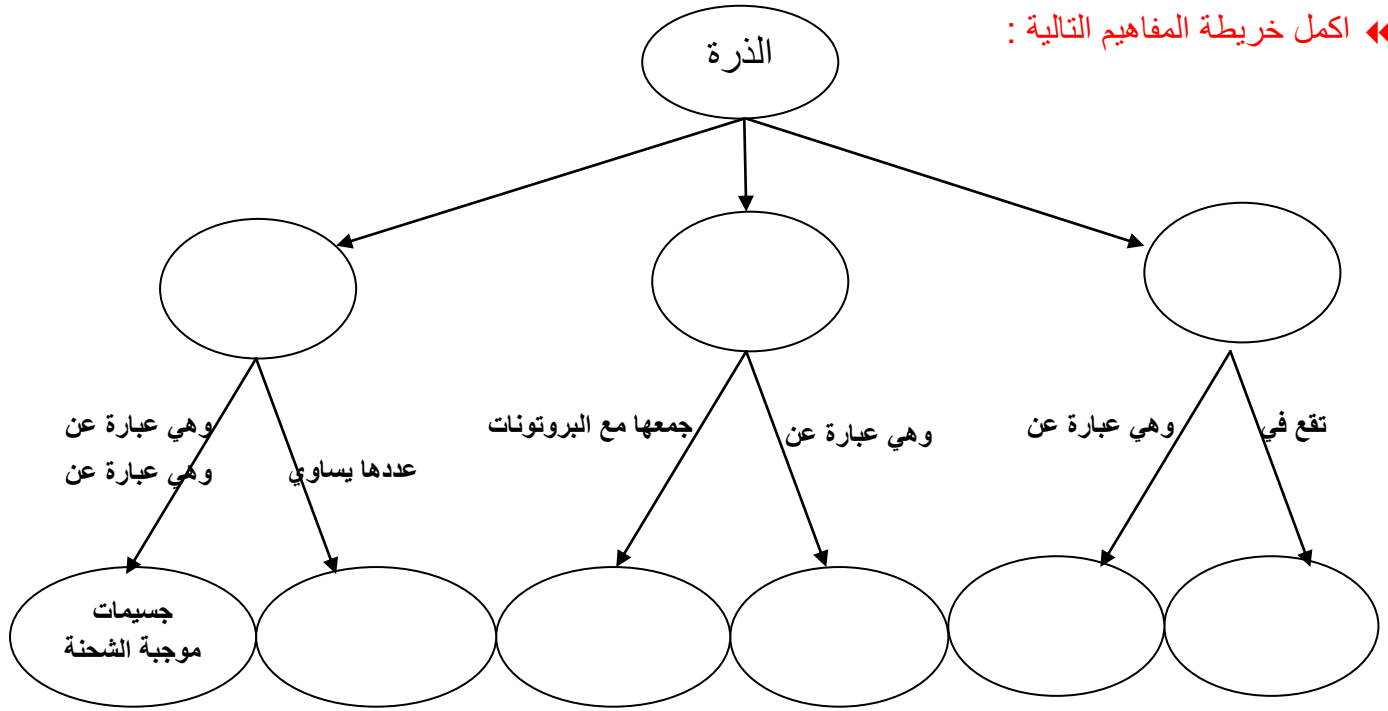
« التوهج الذي يظهر داخل الأنبوب في تجربة كروكس هل هو ضوء ام جسيمات مشحون
علل اجابتك

« الالكترونات ويرمز لها بالرمز وتوجد اما البروتونات
فهي ويرمز لها بالرمز وتوجد بينما النيوترونات هي
..... وتوجد ويرمز لها بالرمز وكتلتها

« لماذا اطلق على تجربة كروكس انبوب اشعة المهبطية :

« تحديد العمر التقريبي للأحافير يستخدم بينما لتحديد عمر الصخر يستخدم »

« اكمل خريطة المفاهيم التالية : »



الواجب الثاني (ورقة عمل)

الجدول الدوري

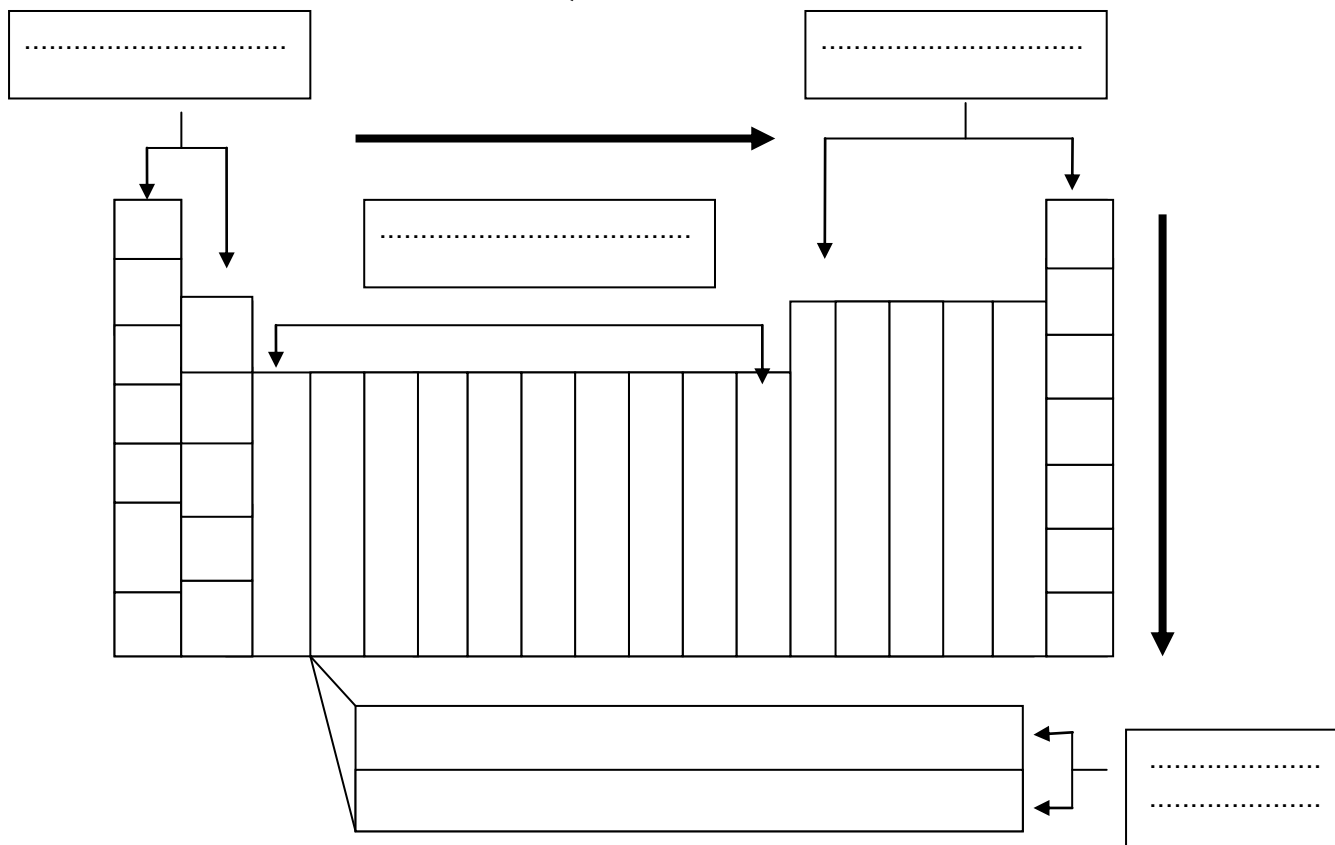
الفصل الرابع

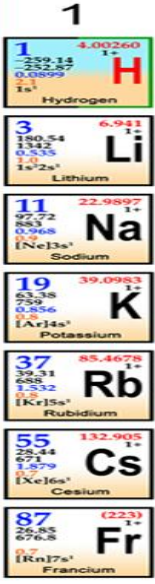
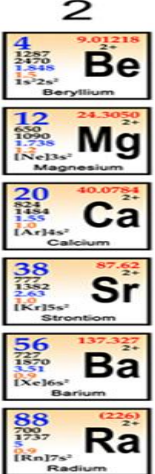
4



الفصل الرابع	مقدمة في الجدول الدوري	الدرس الأول 4-1
كيف رتب العناصر في الجدول الدوري :		
يتكون الجدول الدوري من مجموعات وتعرف		
يتكون الجدول الدوري من دورات وتعرف بـ		
يقسم الجدول الدوري الى قطاعات هي		
و و		
أهداف الدرس		
1. ان تصف تاريخ تطور الجدول الدوري		
2. ان توضح المقصود بمفتاح العنصر		
3. ان تصف كيفية تنظيم الجدول الدوري		

بناءً على المعلومات السابقة أكمل البيانات على الجدول الدوري ادناه



◀ من الخواص الكهربائية للجدول الدوري و و		
◀ تعتبر اغلب عناصر الجدول الدوري بينما تقع بين و		
على الخط المتعرج المبين في الجدول الدوري		
الفصل الرابع	العناصر التمثيلية (الممثلة) او الرئيسية	الدرس الثاني 2-4
◀ المجموعات الممثلة هي عناصر المجموعات () و () و () و () و () و () و () و () .		أهداف الدرس
1. تتعرف على خصائص العناصر الممثلة		2. تحدد استخدامات العناصر الممثلة
3. تصنف العناصر الى مجموعات بناء على الخواص		أولاً
◀ الفلزات القلوية هي :		1
◀ خواصها :		
◀ من أشهر عناصرها :		2
◀ استخدامات بعض عناصرها :		
ثانياً		ثالثاً
الفلزات القلوية الأرضية		مجموعة البورون
◀ خواصها :		13
◀ من أشهر عناصرها :		
◀ استخدامات بعض عناصرها :		

اعداد : أ. صالح المعلوي

أوراق عمل علوم الصف الثالث المتوسط الفصل الدراسي الأول

مجموعة الكربون	رابعاً	14 6 12.011 C Carbon 14 28.0855 Si Silicon 32 72.641 Ge Germanium 50 118.71 Sn Tin 82 207.2 Pb Lead
مجموعة النيتروجين	خامساً	15 7 14.0067 N Nitrogen 15 30.9737 P Phosphorus 33 74.9216 As Arsenic 51 121.760 Sb Antimony 83 208.980 Bi Bismuth
مجموعة الاكسجين	سادساً	16 8 15.9994 O Oxygen 16 32.065 S Sulfur 34 78.963 Se Selenium 52 127.60 Te Tellurium 84 (209) Po Polonium
الهالوجينات	سابعاً	17 9 18.9984 F Fluorine 17 35.4532 Cl Chlorine 35 79.9041 Br Bromine 53 126.904 I Iodine 85 (210) At Astatine

استخدامات بعض عناصرها :

الدرس الثالث 4-3

العناصر الانتقالية

الفصل الرابع

أهداف الدرس

1. ان تحدد خصائص هذه العناصر

2. التمييز بين اللانثانيدات والاكثانيدات



«العناصر الانتقالية هي عناصر المجموعات جميعها»

« توجد ثلاثية الحديد في الدورة الـ والمجموعات وسميت بهذا الاسم وهي

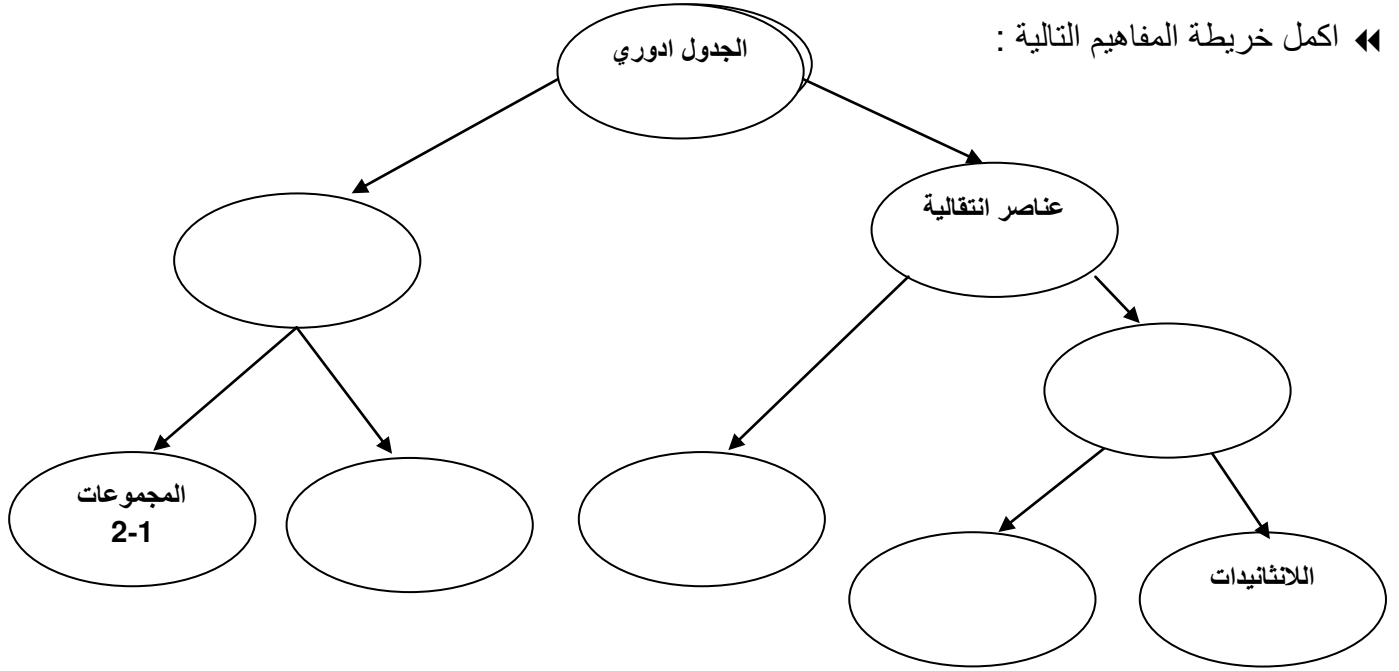
« من خواص العناصر الانتقالية :

« تسمى بمجموعة البلاطين و و و و »

العناصر الانتقالية الداخلية

58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr

◀ اكمل خريطة المفاهيم التالية :



الواجب الثالث (ورقة عمل)



الفصل الخامس	اتحاد الذرات	الدرس الأول 5-1
اهداف الدرس		
« عرف السحابة الالكترونية (المجال)		1. ان تحدد كيف تترتب الالكترونات داخل النواة
« متى يتساوى عدد الالكترونات مع عدد البروتونات في ذرة العنصر		2. ان تقارن بين الكميات النسبية لطاقة الالكترونات في الذرة
« كيف تترتب الالكترونات داخل الذرة		3. ان تناقش كيف يرتبط ترتيب الالكترونات في الذرة مع موقعها في الجدول
« يوجد حول الذرة مجالات للطاقة وكل مجال يحتوي على من اللالكترونات يمكن معرفته بالعلاقة		

« ما الذي يحدد مقدار طاقة الالكترونات

« لنفترض أن الشكل التالي هو للذرة والمجالات المحيطة بها اكمل ما يلي :

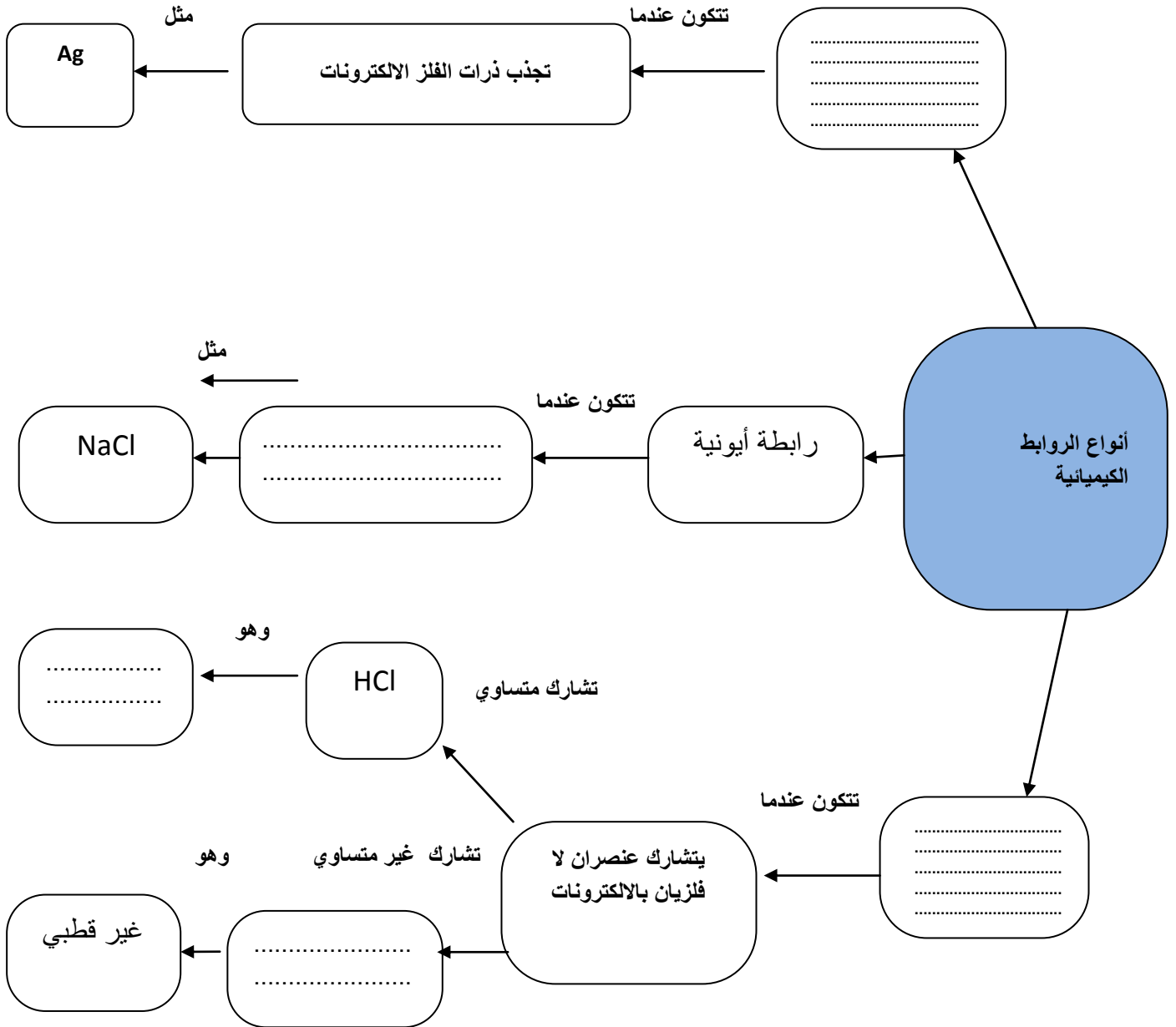
$n = 1 \quad e^- = \dots\dots\dots$

$n = 2 \quad e^- = \dots\dots\dots$

$n = 4 \quad e^- = \dots\dots\dots$

$n = \dots\dots\dots \quad e^- = 18$

◀◀ وضح كيف يرتبط ترتيب الالكترونات في الذرة بموقعها في الجدول الدوري	
◀◀ يقسم الجدول الدوري الى دورات وهي ومجموعات وهي	
◀◀ ما المقصود بالتمثيل النقطي للالكترونات :	
◀◀ عرف الرابطة الكيميائية :	
الفصل الخامس	ارتباط العناصر
الدرس الثاني 2-5	اهدف الدرس
1. ان تقارن بين الرابطة الايونية والتساهمية ----- 2. ان تميز بين الجزيء والمركب ----- 3. ان تميز بين الرابطة القطبية وغير القطبية	◀◀ الرابطة الأيونية هي
	◀◀ الرابطة التساهمية هي
	◀◀ كيف تنشأ الرابطة الفلزية
قارن بين الرابطة التساهمية والرابطة الأيونية	
الرابطة الأيونية	الرابطة التساهمية
مثل لكل نوع ؟	
قارن بين الجزيء والمركب ؟	
المركب	الجزيء
قارن بين الرابطة القطبية والرابطة غير القطبية ؟	
الرابطة غير القطبية	الرابطة القطبية
◀◀ كيف يمكن التعبير عن المركبات وبماذا تزودنا	



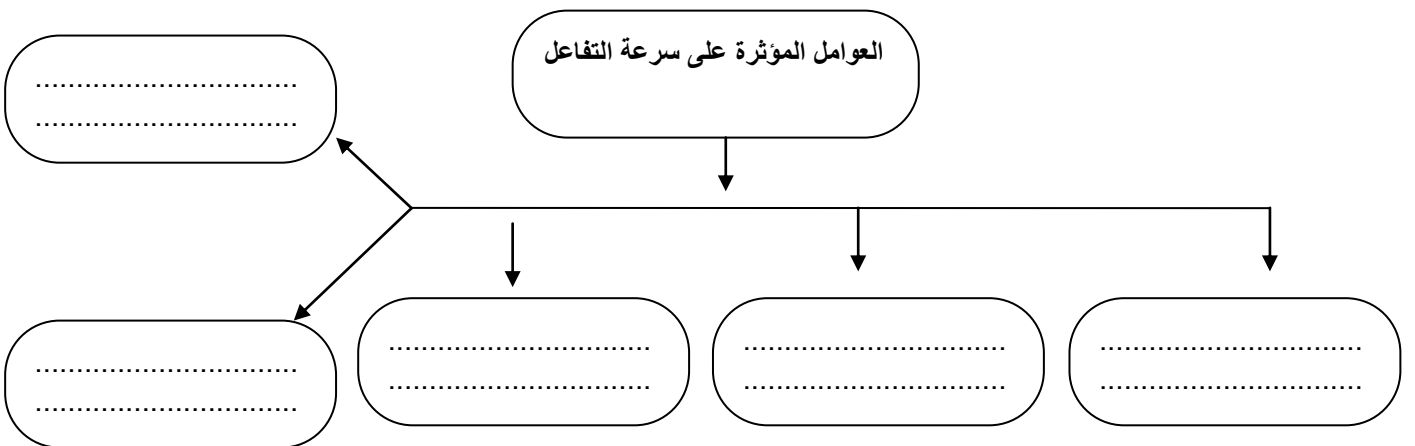
الواجب الرابع (ورقة عمل)

الواجب الخامس (ورقة عمل)

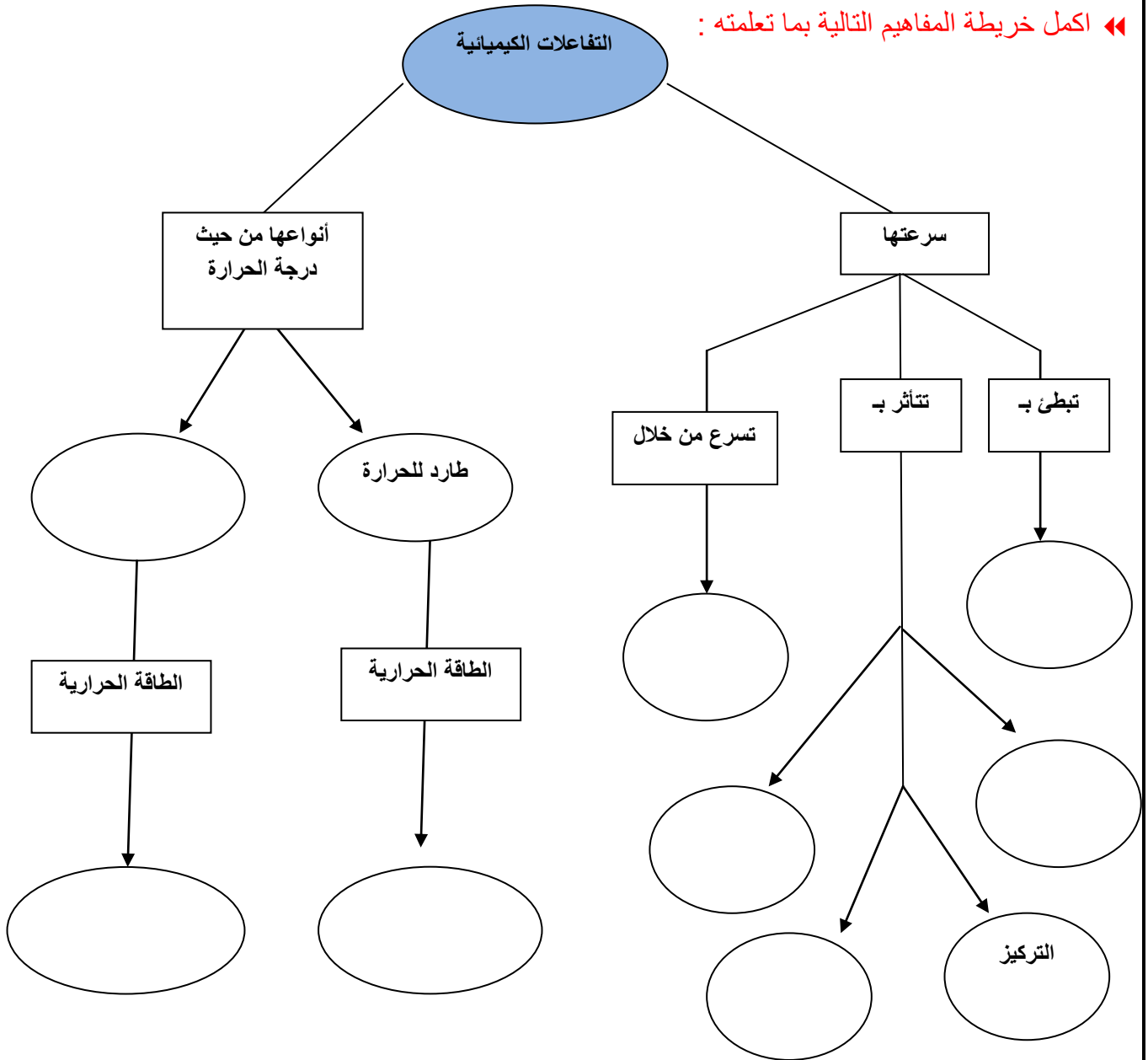
الدرس الثاني 6-2	سرعة التفاعلات الكيميائية	الفصل السادس
أهداف الدرس	« سرعة التفاعل هي : « شروط حدوث تفاعل : (1) - (2) - (3) -	
1. ان تصف سرعة التفاعل الكيميائي وتحدد كيفية قياسها 2. ان تعرف كيف تبطئ او تسرع التفاعلات الكيميائية		

« ما المصطلح العلمي الذي يعبر عن الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل :

« كيف يتم قياس سرعة التفاعل :



اكمل خريطة المفاهيم التالية بما تعلمته :



الواجب السادس (ورقة عمل)

هنا وصلنا لنهاية الفصل الدراسي الأول تمنياتي للجميع بالتوفيق والنجاح

اعداد : أ. صالح المعلوي

أوراق عمل علوم الصف الثالث المتوسط الفصل الدراسي الأول

متوسطة رغدان

صفحة 20

طبعة العام (1436 - 1437 هـ)

