

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



الملف مراجعة شاملة مهارات الفصل الأول

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف السابع ← علوم ← الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



روابط مواد الصف السابع على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

يوريونيت وزن المعادلات الكيميائية	1
قطر الصف السابع علوم بنك أسئلة روابط مباشرة pdf	2
أوراق عمل تدريبيه	3
تحميل دليل المعلم	4
تلخيص درس الطقس	5

مراجعة علوم الصف السابع
العَامُ الدِّرَاسِي (2020-2021)

مهارات مادة العلوم الصف السابع
الفصل الدراسي الأول

- يعرف المقصود بالاستقصاء العلمي - يشرح الفرق بين الدقة والضبط	الوحدة الأولى (تفسيرات العلمية)
يصنف الطالب المادة يفرق بين الخواص الكيميائية والفيزيائية	الوحدة الثانية (اسس الكيمياء)
ان يكتشف الطالب اجزاء الذرة	الوحدة الثالثة (فهم الذرة)
استخدمت الجدول الدوري أن يتعرف علي الفلزات واللافلزات واشباه الفلزات	الوحدة الرابعة (الجدول الدوري)
ان يتعرف الطالب علي وصف الحركة ان يتعرف الطالب علي انواع القوي	الوحدة الخامسة (وصف الحركة)

عبير علي الجبالي	مُعَلِّمة المادة:
(17)	الصف والشعبة
	اسم الطالب

مدير المدرسة : محمد رشوان

مراجعة الوحدة الأولى

التفسيرات العلمية

المهارة : - يميز ما المقصود بالاستقصاء العلمي
- يشرح أهمية ادوات القياس وقياسها
- يحل ويتعرف علي الارقام المعنوية

1- استخدم مصطلحات المجموعة ب امام التعريف المناسب لها في المجموعة أ

المجموعة ب	المجموعة أ	الجواب
القانون العلمي	التحقيق في الأحداث الطبيعية واستكشافها واستكشاف المعلومات الناتجة عن هذه التحقيقات.	العلم
التكنولوجيا	استخدام حاسة واحدة أو أكثر لجمع المعلومات.	الملاحظة
الفرضية	الشرح المعقول لملاحظة يمكن اختبارها عن طريق التحقيقات العلمية.	الفرضية
الاستدلال	شرح منطقي لملاحظة يتم استنباطه من معرفة أو تجربة سابقة.	الاستدلال
النظرية العلمية	شرح لملاحظات أو أحداث بناء على المعرفة المكتسبة من عدة ملاحظات وتحقيقات.
العلم	هو الاستخدام العملي للمعرفة العلمية.	التكنولوجيا
الملاحظة	نمط أو حدث في الطبيعة يكون صحيح على الدوام

اكمل الجمل التالية:

- 2 - ما نتائج الاستقصاء العلمي
- (A) - التكنولوجيا (B) التفسيرات العلمية (C) المواد الجديدة
- 3 - العلم الذي يهتم بدراسة الكائنات الحية هو علم الأحياء.
- 4 - العلم الذي يهتم بدراسة التضاريس والصخور والترربة هو علم الأرض
- 5 - العلم الذي يهتم بدراسة المادة والطاقة هو علم الفيزياء
- 6 - أي مما يلي لا يدخل ضمن الإستقصاء العلمي ؟
- A - الانحياز B - التحليل C - الاختبار D - الفرضية
- 7 - اختر الكلمة غير المنسجمة مع ذكر السبب
- المتر - الكيلو متر - السنتمتر - الملي متر

الكلمة غير المنسجمة المتر
 Wind
 Go to Settings to

السبب : وحدة قياس دولية

- الساعة – الدقيقة – الثانية – اليوم
- الكلمة غير المنسجمة الثانية
- السبب : الثانية وحدة قياس الوقت في النظام الدولي

8 – الوحدة الدولية لقياس الكتلة . الكيلوجرام

9 – الوحدة الشائعة لقياس الحجم هي . الملي لتر ml

10 – ما أوجه الاختلاف بين الدقة والضبط

11 – حدد عدد الأرقام المعنوية

1.234 عدد الأرقام المعنوية 4

2.02 عدد الأرقام المعنوية 3

0.0057 عدد الأرقام المعنوية 2

12 – يستخدم لقياس درجة حرارة المواد

13 – يستخدم **المجهر** لرؤية الأجسام الصغيرة التي يلزم تكبيرها .

14- أي مما يلي لا يعد وصفا نوعيا ؟

D – رائحة قوية

C – نسيج خشن

B - لن أحمر

A – 15 m طولاً

17 - استخدم مصطلحات المجموعة ب أمام التعريف المناسب لها في المجموعة أ

المجموعة ب	المجموعة أ	الجواب
المتغير المستقل	وصف لمدي تقارب أو تشابه القياسات لبعضها البعض	الضبط
المتغير التابع	مدي تقارب القياسات من القيم المقبولة	الدقة
الضبط	تمثل درجة الضبط التي تتميز بها الاداة المستخدمة في القياس	الأرقام المعنوية
الدقة	عامل في تجربة يقوم الباحث بمعالجته وتغيره	المتغير المستقل
الارقام المعنوية	العامل الذي يتم قياسه أو ملاحظته أثناء التجربة	المتغير التابع
الثوابت	العوامل التي لا تتغير في التجربة	الثوابت

الوحدة الثانية : اسس الكيمياء

- يصنف المادة
- يميز بين التفاعلات الكيميائية والفيزيائية

السؤال الاول:



- 1- كل ما له كتله ويشغل حيزا في الفراغ المادة
- 2- جسيم صغير وهو وحدة بناء المادة الذرة
- 3- مادة تركيبها ثابت دائما المادة الكيميائية
- 4- مادة تتكون من نوع واحد من الذرات العنصر
- 5- عدد البروتونات في الذرة العدد الذري
- 6- احد أنواع المواد الكيميائية التي تحتوي على عنصرين او اكثر المركب
- 7- مجموعة الصيغ والرموز التي تمثل مركبا الصيغة الكيميائية
- 8- نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بتوزيع متساو الخليط الغير متجانس
- 9- نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بتوزيع متساو الخليط المتجانس
- 10- الخليط المتجانس يعرف باسم اخر هو المحلول
- 11- تسمى المادة الكيميائية التي توجد في المحلول بكمية كبيرة المذيب
- 12- تسمى المواد التي تذوب في المذيب المواد المذابة
- 13- تكوين محلول من خلال التقليب بصورة متساوية الذوبان
- 14- الخاصية التي يمكن ملاحظتها او قياسها دون تغير في هوية المادة الخاصية الفيزيائية

- 15- كمية المادة الموجودة في جسم ما الكتلة
- 16- الدرجة التي تتحول عندها المادة من صلبة الى سائلة درجة الانصهار
- 17- الدرجة التي تتحول عندها المادة من سائلة الى غاز درجة الغليان
- 18- الكتلة لكل وحدة حجم من المادة الكثافة
- 19- قدرة المادة على توصيل التيار الكهربائي التوصيل الكهربائي
- 20- التغير في حجم المادة او شكلها دون تغير هويتها تغير فيزيائي .

الحرف	العمود أ	العمود ب
<u>C</u>	31- تقع في مركز الذرة ولها شحنة موجبة	A. الذرة
<u>A</u>	32- هي المسؤولة عن تحديد خواص المادة التي تتكون منها	B. المادة الكيميائية
<u>B</u>	33- هي مادة لها تركيب ثابت دائما	C. النواة
<u>E</u>	34- كل ما له كتله ويشغل حيزا من الفراغ	D. العدد الذري
<u>D</u>	35- عدد البروتونات في الذرة يسمى	E. المادة
<u>G</u>	36- نوع من الخليط لا يمتزج مكوناته بالتساوي	F. الخليط المتجانس
<u>F</u>	37- نوع من الخليط يمتزج مكوناته بالتساوي	G. الخليط غير المتجانس
<u>i</u>	38- خاصية يمكن ملاحظتها دون تغير هوية المادة	H. قابلة للتوصيل الحراري
<u>K</u>	39- خاصية يمكن ملاحظتها فقط اذا تغيرت هوية المادة	I. محلولاً
<u>H</u>	40- المواد التي لها قدرة على توصيل الطاقة الحرارية	J. الخاصية الفيزيائية
<u>i</u>	41- يعتبر الملح المذاب في الماء خليط متجانس يسمى	K. الخاصية الكيميائية
<u>L</u>	42- يعتبر الذوبان تغيراً	L. فيزيائياً
<u>M</u>	43- الاتحاد مع الاكسجين يسمى	M. احتراق

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي: -

1. يحمل الشحنة السالبة في الذرة
- a. البروتون .
- b. الإلكترون .
- c. النيوترون .
- d. النواه .

2. لو علمت ان العدد الذري لذرة الألومنيوم تساوي 13 فكم يبلغ عدد البروتونات فيها ؟

3 .c

13 .a

d . جميع ما ذكر

10 .b

3. توجد معظم العناصر بصورة ----- في الطبيعة ؟

c . متحدة

a . منفردة

d . معقدة

b . مركبة

c .

4. عدد ذرات الاكسجين في جزئ غاز الاكسجين 20 هو ؟

0 .c

1 .a

2 .d

12 .b

كم عدد ذرات الاكسجين في غاز ثاني اكسيد الكربون

CO₂

4 .c

2 .a

1 .d

3 .b

5. يتكون مركب جزئ الميثان CH₄ من عنصرين هما ؟.

c . الكربون والاكسجين

a . الكربون والهيدروجين

d . الاشعاع

b . الاكسجين والحديد



Ex: Ne



O₂



H₂O



NaCl

6. انظري الصورة وحددي الدائرة التي تحتوي عنصر

4

3

2

1

a.1,2

b.3

c.2

d 3,4

استخدم المصطلح في المجموعة أ من المجموعة ب

المجموعة ب	المجموعة أ	الجواب
الخليط المتجانس	كل ما له كتله ويشغل حيزاً من الفراغ	المادة
الخليط	جسيم صغير وهو وحدة بناء المادة	الذرة
المركب	مادة لها تركيب ثابت دائماً .	المادة الكيميائية
المادة	مادة تتكون من نوع واحد فقط من الذرات	العنصر
الذرة	مادة كيميائية تحتوي على ذرات عنصرين أو أكثر مرتبطين كيميائياً	المركب
خليط غير متجانس	مادة يمكن أن تتغير تركيبها	الخليط
المادة الكيميائية	نوع من الخليط لا تمتزج مكوناته بتوزيع متساوٍ	الخليط غير المتجانس
العنصر	نوع من الخليط تمتزج مكوناته بتوزيع متساوٍ	الخليط المتجانس
العدد الذري	عدد البروتونات في نواة الذرة	العدد الذري

المجموعة ب	المجموعة أ	الجواب
قابلية الذوبان	خاصية في المادة يمكن ملاحظتها أو قياسها دون تغيير هوية المادة .	الخاصية الفيزيائية
الكثافة	كمية المادة الموجودة في جسم ما .	الكتلة
الوزن	درجة الحرارة التي تتحول عندها مادة كيميائية من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة .	درجة الانصهار
الكتلة	درجة الحرارة التي تتحول عندها مادة كيميائية من الحالة السائلة إلى الحالة الغازية .	درجة الغليان
درجة الانصهار	الكتلة لكل وحدة حجم من مادة كيميائية ما .	الكثافة
درجة الغليان	قدرة المادة على توصيل التيار الكهربائي أو حمله .	التوصيل الكهربائي
التوصيل الكهربائي	قوة السحب التي تؤثر بها الجاذبية في مادة ما .	الوزن
الخاصية الفيزيائية	قابلية مادة على الذوبان في مادة أخرى	قابلية الذوبان

مراجعة الوحدة الثالثة فهم بنية الذرة

يستنتج اكتشاف اجزاء الذرة
ان يتعرف عن الانحلال الاشعاعي

11 قبل 2000 سنة اعتقدوا ان المادة تتكون من اربع عناصر النار والماء والهواء والتراب

2- اعتقد ان المادة تتكون من اجسام صغيرة لا يمكن تقسيمها الي اجزاء اصغر تسمى **Atoms** ولكن لم يتمكن من اثبات هذه النظرية

3- لم يؤمن بأفكار ديمقريطس وقال ان المادة تتكون من ماء أو هواء أو نار أو تراب

4- اثبت بالتجربة والتفاعلات الكيميائية ان المادة تتكون من اجسام صغيرة وال يمكن تقسيمها

5- أصغر جزء من العنصر ال يمكن تقسيمه

6- يسمى المجهر الذي يمكن به رؤية الذرة

7- اول من اكتشف الكثرونات العالم باستخدام انبوب كاثود

8- جسيمات صغيرة سالبة الشحنة

9- أول من اكتشف البروتونات وحدد شحنتها باستخدام تجربة رقائق الذهب

10- اول من اكتشف النيوترونات

11 . جسيمات موجبة الشحنة توجد في النواة

12- متعادل يوجد في نواة الذرة

13- مدارات دائرية تتحرك فيها الالكترونات حول النواة

- 14- منطقة محيطية بالنواة بنواجد فيها الكترون واحد علي الارجح
- 15- اجزاء صغيرة تتكون منها البروتونات ووالنيوترونات
- 16- مادة كيميائية تتكون من نفس النوع من الذرات
- 17- عدد البروتونات في الذرة يسمى
- 18- مجمع عدد البروتونات والنيوترونات في الذرة
- 19- النظائر كتلة متوسط
- 20- عملية تحدث عند تحول نواة ذرة غير مستقرة الي ذرة اخري اكثر استقرارا
- 22- انحلال يحدث عندما يتحول نيوترون الي الكترون وبروتون فينطلق الالكترن ب طاقة عظيمة ويزداد عدد البروتونات
- 23- انحلال يطلق الكثير من الطاقة لكن لا يطلق جسيمات ويستطيع اختراق اجزاء الرصاص
- 24- ذرة فقدت او اكتسب الكترون او اكثر
- 25- ذرة فقدت الكترون او اكثر
- 26- ذرة اكتسبت الكترون أو اكثر

السؤال الثاني : اختر من العمود (ب) الحرف المناسب لكل عبارة في العمود (أ) : -

الحرف	العمود أ	العمود ب
	27- وفقا لديمفطوس فان ذرات الذهب يجب ان تكون	A. جون دالتون
	28- اول عالم اثبت بالدليل ان الذرة موجودة	B. الكترون
	29- جسيم مشحون بشحنة سالبة يدور حول النواة	C. المعة وملساء
	30- جسيمات الفا كبيرة وشحنتها	D. سالبة
	31- تحمل اشعة الكاثود شحنة	E. موجبة
	32- حسب نموذج بور فانه حول النواه يوجد	F. بروتونات ونيوترونات
	33- تتكون كتلة الذرة في معظمها من	G. متعادلة كهربائيا
	34- تسمى الذرة التي فيها عدد البروتونات يساوي عدد الالكترونات بالذرة	H. مستويات طاقة
	35- ذرات العنصر نفسه ولكن تختلف في عدد النيوترونات	I. العدد الكتلي
	36- مجموع البروتونات والنيوترونات	J. نظائر
	37- اكتشف العناصر المشعة بالصدفة	K. نشاط اشعاعي
	38- عندما تتحول نواة ذرة غير مستقرة الى نواة مستقرة يحدث	L. أيون
	39- عندما تفقد أو تكتسب ذرة الكترون أو أكثر تصبح	M. هنري بيكريل

السؤال الثالث : اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي: -

40- عند مرور اشعة الكاثود في أنبوب مفرغ فالاشعة تنحرف ناحية القطب ----- للمجال الكهربائي
a. الموجب .
b. السالب .
c. المتعادل .
d. مستقيم خط في تبقى .

41- أشعة الكاثود شحنة ----- ؟

a. موجبة
b. متعادلة
c. سالبة
d. جميع ما ذكر

42- تجربة انبوبة الكاثود اجراها العالم ؟

a. بور .

c. ديمقريطوس .

b. دالتون

d. طومسون

43- يستخدم لرؤية الذرات مجهر خاص يسمى ؟

a. النفقي الماسح

c. العادي

b. الضخم الالكتروني

d. صحيح جميعها

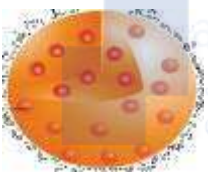
44- يشير الرسم الى الذرة حسب دراسات العالم ؟

a. بور .

c. دالتون

d. تشادويك

b. طومسون .



45- تجربة ان الذرة يوجد بها جسم ضخم في الوسط وان معظم الذرة فراغ هي

..... ؟

c. رقائق الذهب

d. الشعاع

a. انبوب الكاثود

b. انبعاث أضواء

46- جسم متعادل موجود في لنواه

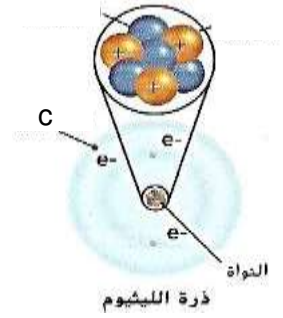
c. النيوترون

d. اللكترون

a. البروتون

b. النواة

47-التالي الجدول أكملني :



المقارنة	الإلكترون	النيوترون	البروتون
الحرف			
الشحنة			
الموقع			

48-

فسر: الذرة متعادلة كهربائياً ؟

.....
.....

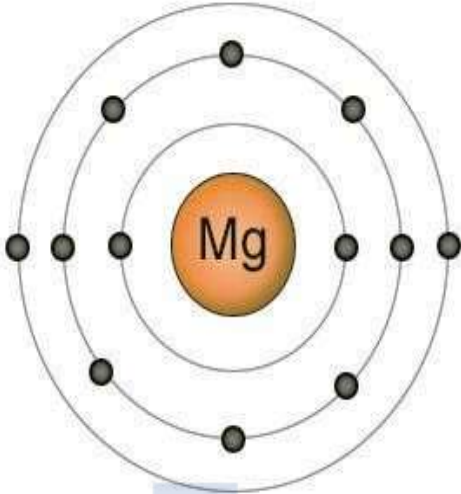
49-

لماذا تتحول ذرة الليثيوم إلى أيون موجب عندما تفقد إلكترون التكافؤ الخاص بها ؟

.....

السؤال السادس : استخدم الصورة التالية لذرة الماغنيسيوم الإجابة عن الأسئلة التالية :

ما أسم المنطقة التي تتحرك فيها الإلكترونات
حول النواة



51- ما عدد مستويات الطاقة لذرة الماغنيسيوم ؟

52- كم عدد الإلكترونات في المستوى الأول ؟

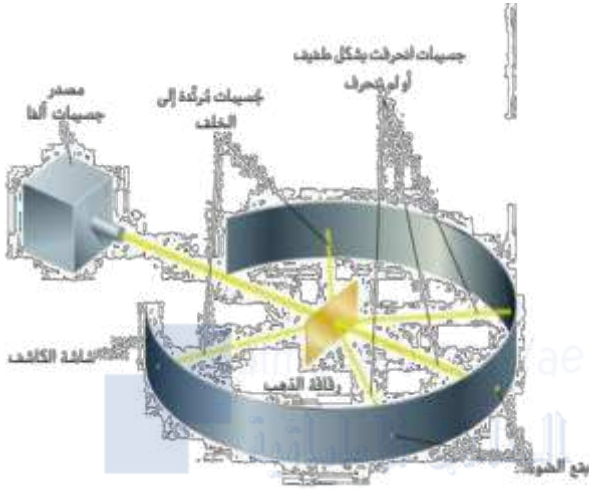
53- كم عدد الإلكترونات في المستوى الثاني ؟

54- كم عدد الإلكترونات في المستوى الثالث ؟

55- ما هو أعلى مستوي طاقة ؟

56- أين تقع الإلكترونات ذات الطاقة الأقل

السؤال السابع : اجب عن الاسئلة الاتية :



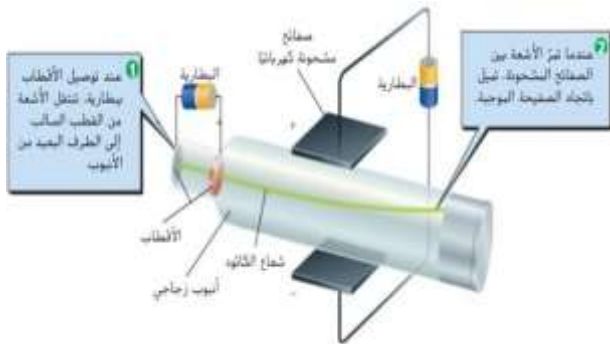
57- كيف فسّر رذرفورد انتقال معظم جسيمات الفا

عبر رقاقة الذهب في مسار مستقيم ؟

أن معظم الذرة فراغ

58- ماذا سمى رذرفورد الجسيمات الموجبة في النواة ؟

البروتونات



59- اجري العالم طمسون تجربة لذي انبوب مفرغ من الهواء واطلق شحنة الكاثود ولاحظ انها تنحرف للقطب الموجب اذا وضعت في مجال كهربائي أو مغناطيسي

انحرفت الاشعة مبتعدة عن القطب

واثبت بذلك وجود جسيمات الشحنة

السؤال الثامن : اكمل الجدول التالي

60- اذا علمت ان العدد الذري لنظير الكربون – 14 هو 6 :

عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد اللكترونات	العدد الكتلي

61- اذا علمت ان العدد الذري لنظير الأكسجين – 18 هو 8

عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد اللكترونات	العدد الكتلي

62- اكمل الجدول

الخاصية	الانحلال الفا	انحلال بيتا	انحلال جاما
كيف تستقر النواة؟		عندما ينتحول النيوترون اليكترون وبرتون وينطلق طاقة	عندما تفقد النواة طاقة عالية
الطاقة	تطلق طاقة	تطلق طاقة	تطلق طاقة
ما هي الجسيمات التي تنطلق	2 بروتون و 2 الكترون	الالكترون واحد	لا يوجد جسيمات
هل يخترق الحواجز			

64- فسر : ما الفرق بين ذرات عنصر الكسجين والكربون ؟

65- لماذا تعتبر الذرة متعادلة كهربائيا ؟

66- ما هو العدد الكتلي ؟

67- ما هو العدد الذري ؟

69 . لماذا يحدث النشتط الاشعاعي

70- كيف تتحول الذرة إلي ايون ؟

71- عدد استخدامات النظائر المشعة في حياتنا ؟

السؤال الحادي عشر : أوجد الحل للمسائل التالية :-

72

استدل بحتوي الأوكسجين على ثلاثة نظائر مستقرة.

النظير	متوسط الكتلة الذرية
الأوكسجين-16	0.99757
الأوكسجين-17	0.00038
الأوكسجين-18	0.00205

با الذي يمكنك توقعه بخصوص متوسط الكتلة الذرية للأوكسجين من دون حسابه؟

73- تحتوي عينية من النحاس على 69.17% من Cu- 63

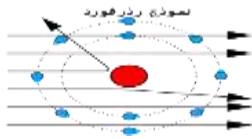
ان ذرات النحاس المتبقية هي Cu65 ما متوسط الكتلة الذرية للنحاس ؟

السؤال الثاني عشر : اكمل المخطط .

النموذج الذري الحديث	بور	تصادويك	رذرفورد	طومسون	جون دالتون	ارسطو و	ديمقريطوس	الفلاسفة اليونانيين
----- --- ----- ----- ---	----- -- ----- ----- ---	----- -- ----- ----- ---	----- ----- ----- ----- ---	----- ----- ----- ----- ---	ذرة جسم لا يمكن تقسيمه	المادة تراب او ماء او نار او هواء	الذرة جسم ال يمكن تقسيمه	مادة تراب او ماء او نار او هواء

السؤال الثالث عشر اكمل المخطط التالي .

اختلف عدد الالكترونات ؟	اختلف عدد النيترونات ؟	اختلف عدد البروتونات ؟	كيف تختلف الذرات اذا تغير



18 - استخدم مصطلحات المجموعة ب أمام التعريف المناسب لها في المجموعة أ

المجموعة ب	المجموعة أ	الجواب
النيوترون	الجزء الأصغر من العنصر ، الذي يمثل هذا العنصر	الذرة
الكواركات	جسيم يحمل شحنة سالبة واحدة -1	الإلكترون
الإلكترون	الجزء الأكبر من كتلة الذرة والشحنة الموجبة لها الذي يوجد في مركز الذرة	النواة
السحابة الإلكترونية	جسيم ذري يحمل شحنة موجبة واحدة + 1	البروتون
الذرة	جسيم متعادل موجود في نواة الذرة	النيوترون
النواة	منطقة تحيط بنواة الذرة يتواجد فيها الإلكترون على الأرجح	السحابة الإلكترونية
البروتون	جسيمات أصغر تكون البروتونات والنيوترونات	الكواركات

24 - اكمل الجدول التالي

النيوترون	البروتون	الإلكترون	وجه المقارنة
داخل النواة	داخل النواة	داخل النواة	الموقع
عديم الشحنة	موجب الشحنة	سالب الشحنة	الشحنة
انحلال جاما	انحلال بيتا	انحلال ألفا	_____
لا يطلق جسيمات	جسيم بيتا (بروتون ، إلكترون)	جسيم ألفا (بروتونان ونيوترونان)	الجسيمات
لا يتغير العدد الذري	يزيد العدد الذري بمقدار 1	يقل العدد الذري بمقدار 2	تغير العدد الذري
لا يتحول العنصر إلى عنصر آخر	يتحول العنصر إلى عنصر آخر	يتحول العنصر إلى عنصر آخر	التحول لعنصر آخر

25 - يستخدم العلاج الإشعاعي في علاج السرطان

الوحدة الرابعة: الجدول الدوري

يستنتج الفلزات واللافلزات
أن يتعرف علي خصائص اللافلزات واللافلزات واشباه الفلزات

1- مخطط للعناصر المرتبة في صفوف وأعمدة وفقاً لخصائصها الفيزيائية والكيميائية

A - المجموعة B- الدورة C - الجدول الدوري D- العدد الكتلي

2- قام مندليف بترتيب العناصر في صفوف أفقية بحسب تزايد

A - العدد الذري B- كتلتها الذرية C - عدد الإلكترونات D- عدد البروتونات

3 - رتب موزلي العناصر في جدول دوري (الحالي) وفقاً لتزايد

A - العدد الذري B- كتلتها الذرية C - عدد الإلكترونات D- عدد البروتونات

4 - عمود رأسي في الجدول الدوري

A - المجموعة B- الدورة C - الجدول الدوري D- العدد الكتلي

5 - الصفوف الأفقية في الجدول الدوري

A - المجموعة B- الدورة C - الجدول الدوري D- العدد الكتلي

6 - معظم عناصر الجدول الدوري هي

A - على الجانب الأيسر B - على الجانب الأيمن

C - على الجانب الأيسر وفي وسط الجدول D - في وسط الجدول

8 - تقع اللافلزات باستثناء الهيدروجين

A - على الجانب الأيسر B - على الجانب الأيمن

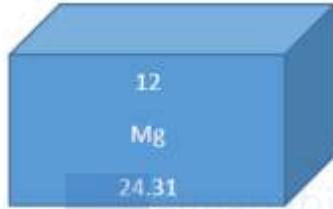
C - على الجانب الأيسر وفي وسط الجدول D - في وسط الجدول

9 - خواص الفلزات هي

A - لامعة B - قابلة للسحب والطرق C - جيدة التوصيل للطاقة الحرارية والكهرباء

10 - خواص اللافلزات

A - باهتة B - معظمها في الحالة الغازية ، الصلب منها هش C - رديئة التوصيل للطاقة الحرارية والكهرباء



11 - مفتاح العنصر المقابل يوضح جميع ما يلي ماعدا

B - الكتلة الذرية للعنصر 12

A - العدد الذري للعنصر 12

D - رمز العنصر

C - الكتلة الذرية للعنصر 24.31

12 - عنصر لامع في العادة. ويسهل سحبه لصنع أسلاك منه أو طرقه وتحويله إلى صفائح

A - الفلز B - شبه الفلز C - لا فلز D - عنصر شبه موصل

13 - قدرة الفلز على عكس الضوء

A - قابلية السحب B - قابلية الطرق C - البريق D - قابلية التوصيل

14 - قابلية الفلز لأن يسحب في صورة أسلاك رفيعة

A - قابلية السحب B - قابلية الطرق C - البريق D - قابلية التوصيل

15 - إمكانية الطرق على مادة لتحويلها إلى صفائح

- قابلية السحب B - قابلية الطرق C - البريق D - قابلية التوصيل

16 - يطلق على عناصر المجموعة 1

A - الفلزات القلوية B - الفلزات القلوية الأرضية C - الهالوجينات D - الغازات النبيلة

17 - يطلق على عناصر المجموعة 2

A - الفلزات القلوية B - الفلزات القلوية الأرضية C - الهالوجينات D - الغازات النبيلة

18 - يطلق على عناصر المجموعة 3-12

A - الفلزات القلوية B - الفلزات القلوية الأرضية C - العناصر الانتقالية D - الغازات النبيلة

19 - تكون كل الفلزات في الحالة الصلبة عند درجة حرارة الغرفة باستثناء

A - الألومنيوم B - الحديد C - الصوديوم D - الزئبق

20 - علل تحليلًا علمياً (اذكر السبب)

- تظهر الفلزات القلوية في الطبيعة في صورة مركبات فقط
- لأنها سريعة التفاعل تتفاعل مع العناصر الأخرى وتكون مركبات
- تتواجد الفلزات القلوية الأرضية في صورة مركبات
- 10 - احسب كثافة مادة كتلة عينة منها 4.90 g وحجمها يساوي 3.10 cm³
- تنتمي العناصر الانتقالية إلى الفلزات



الجدول الدوري للعناصر

العناصر التي لا تتواجد في الطبيعة في صورة عناصر حرة، ولكنها تتواجد في صورة مركبات فقط.

العناصر التي لا تتواجد في الطبيعة في صورة عناصر حرة، ولكنها تتواجد في صورة مركبات فقط.

العناصر التي لا تتواجد في الطبيعة في صورة عناصر حرة، ولكنها تتواجد في صورة مركبات فقط.

Hydrogen 1 H 1.008																	Helium 2 He 4.003
Lithium 3 Li 6.941	Beryllium 4 Be 9.012											Boron 5 B 10.811	Carbon 6 C 12.011	Nitrogen 7 N 14.007	Oxygen 8 O 15.999	Fluorine 9 F 18.998	Neon 10 Ne 20.180
Sodium 11 Na 22.990	Magnesium 12 Mg 24.305											Aluminum 13 Al 26.982	Silicon 14 Si 28.086	Phosphorus 15 P 30.974	Sulfur 16 S 32.063	Chlorine 17 Cl 35.453	Argon 18 Ar 39.948
Potassium 19 K 39.098	Calcium 20 Ca 40.078	Scandium 21 Sc 44.956	Titanium 22 Ti 47.867	Vanadium 23 V 50.942	Chromium 24 Cr 51.996	Manganese 25 Mn 54.938	Iron 26 Fe 55.845	Cobalt 27 Co 58.933	Nickel 28 Ni 58.693	Copper 29 Cu 63.546	Zinc 30 Zn 65.38	Gallium 31 Ga 69.723	Germanium 32 Ge 72.64	Arsenic 33 As 74.922	Selenium 34 Se 78.96	Bromine 35 Br 79.904	Krypton 36 Kr 83.798
Rubidium 37 Rb 85.468	Strontium 38 Sr 87.62	Yttrium 39 Y 88.906	Zirconium 40 Zr 91.224	Niobium 41 Nb 92.906	Molybdenum 42 Mo 95.94	Technetium 43 Tc (98)	Ruthenium 44 Ru 101.07	Rhodium 45 Rh 101.906	Palladium 46 Pd 106.42	Silver 47 Ag 107.868	Cadmium 48 Cd 112.411	Indium 49 In 114.818	Tin 50 Sn 118.710	Antimony 51 Sb 121.760	Tellurium 52 Te 127.60	Iodine 53 I 126.905	Xenon 54 Xe 131.29
Cesium 55 Cs 132.905	Barium 56 Ba 137.327	Lanthanum 57 La 138.905	Hafnium 58 Hf 178.49	Tantalum 59 Ta 180.948	Tungsten 60 W 183.84	Rhenium 61 Re 186.207	Osmium 62 Os 190.23	Iridium 63 Ir 192.222	Platinum 64 Pt 195.078	Gold 65 Au 196.967	Mercury 66 Hg 200.59	Thallium 67 Tl 204.38	Lead 68 Pb 207.2	Bismuth 69 Bi 208.980	Polonium 69 Po (209)	Astatine 69 At (210)	Raadium 69 Ra (226)
Francium 87 Fr (223)	Radium 88 Ra (226)	Actinium 89 Ac (227)	Actinoidium 89 Ac (227)	Thorium 90 Th (232)	Protactinium 91 Pa (231)	Uranium 92 U (238)	Neptunium 93 Np (237)	Plutonium 94 Pu (244)	Americium 95 Am (243)	Curium 96 Cm (247)	Berkelium 97 Bk (247)	Californium 98 Cf (251)	Einsteinium 99 Es (252)	Fermium 100 Fm (257)	Mendelevium 101 Md (258)	Nobelium 102 No (259)	Lanthanoidium 103 Lr (260)

العناصر التي لا تتواجد في الطبيعة في صورة عناصر حرة، ولكنها تتواجد في صورة مركبات فقط.

العناصر التي لا تتواجد في الطبيعة في صورة عناصر حرة، ولكنها تتواجد في صورة مركبات فقط.

العناصر التي لا تتواجد في الطبيعة في صورة عناصر حرة، ولكنها تتواجد في صورة مركبات فقط.



استخدم الجدول الدوري للإجابة عن الاسئلة التالية

- 21 – تسمى عناصر المجموعة 1 الفلزات القلوية
- 22 – تسمى عناصر المجموعة 2 الفلزات القلوية الأرضية
- 23 – تسمى عناصر المجموعات 12-3 العناصر الانتقالية
- 24 – أكثر العناصر في الخواص الفلزية هو الفرانسيوم FR
- 25 – تسمى عناصر المجموعة 17 الهالوجينات
- 26 – تتفاعل عناصر المجموعة 17 مع الفلزات وتكون الفلزات وتكون أملاح مثل كلوريد الصوديوم
- 27 – تسمى عناصر المجموعة 18 الغازات النبيلة لأنها لا تتفاعل مع العناصر الأخرى الا في المختبر

المناهج الإلكترونية



الوحدة الخامسة: وصف الحركة

يصف الحركة
يميز بين أنواع القوي المختلفة

المجموعة ب	المجموعة أ	الجواب
المسافة	عملية تغير الموقع .	الحركة
الحركة	النقطة الابتدائية التي تصف حركة جسم أو موقعة .	النقطة المرجعية.
السرعة المتجهه	الطول الكلي للمسار الذي قطعه الجسم .	المسافة
النقطة المرجعية	المسافة بين موقع البداية وموقع النهاية .	الإزاحة
تسارع موجب	المسافة التي يقطعها الجسم مقسومة على الزمن المستغرق في قطع تلك المسافة .	السرعة
تسارع سالب	قياس التغير في السرعة المتجهه خلال فترة زمنية معينة .	السرعة المتجهه
الازاحة	سرعة الجسم النهائية أكبر من سرعته الابتدائية .	تسارع موجب
السرعة	سرعة الجسم الابتدائية أكبر من سرعته النهائية	تسارع سالب

6 - استخدم مصطلحات المجموعة ب أمام التعريف المناسب لها في المجموعة أ

المجموعة ب	المجموعة أ	الجواب
النيوتن	الدفع أو السحب المؤثر في جسم ما .	القوة
القوة	وحدة قياس القوة .	النيوتن
محصلة القوى	الدفع أو السحب الذي يؤثر به جسم في جسم آخر يلامسه .	قوة التلامس
الوزن	القوة التي تدفع جسماً أو تسحبه دون ملامسته .	قوة المجال
الجاذبية	قوة تلامس تقاوم حركة الانزلاق بين جسمين متلامسين .	قوة الاحتكاك
الاحتكاك	قوة مجالية جاذبة بين الأجسام ذات الكتلة .	الجاذبية
قوة المجال	مقياس لقوة الجاذبية المؤثرة في جسم .	الوزن
قوة التلامس	مجموع القوى المؤثرة في الجسم	محصلة القوى

2 - متى تتغير السرعة المتجهه ؟

(A) عند تغير مقدار السرعة (B) تغير اتجاه الحركة (C) تغير مقدار السرعة واتجاه الحركة

3 - فيما يختلف التسارع عن السرعة المتجهه ؟

3 - حل المسائل التالية

▪ قطع خالد مسافة مقدارها 2 Km في زمن قدره 30 دقيقة . كم تكون سرعة خالد ؟

السرعة = _____

السرعة = المسافة / الزمن

▪ ما تسارع عداء إذا زادت سرعته وهو يتجه شرقاً من 0 m/s إلى 12 m/s خلال زمن قدره 3s

التسارع = _____

احسب التسارع اذا توقف العداء بعد 6 s

2 - اكتب نوع القوة في الحالات التالية

(A) قوة كهربائية تسبب تنافر بين الشعر **قوة مجال**

(B) قوة مغناطيسية **قوة مجال**

(C) قوة مرنة يؤثر بها جسم منضغط أو متمدد **قوة تلامس**

3 - كيف تؤثر القوة في جسم

almanahj.com/ae

(A) **تغير اتجاه الحركة** (B) **تغير مقدار السرعة**

4 - تعمل خشونة السطح على **زيادة** قوة الاحتكاك

5 - ما العوامل التي تؤثر في الجاذبية ؟

المسافة ، الكتلة

6 - يوضح الرسوم التخطيطية التالية القوى المؤثرة في صندوق

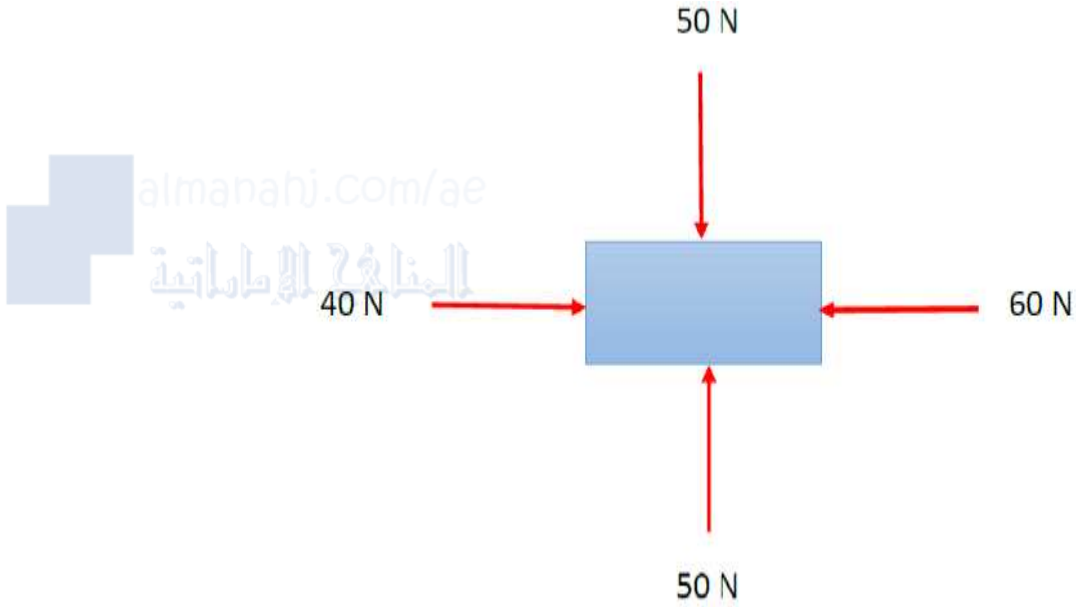
احسب محصلة القوى ثم صف الحركة



محصلة القوى = صفر (قوى متوازنة) لأن القوتان متساويتان في المقدار ومتضادتان في الاتجاه



محصلة القوى = 30 N إلى اليمين



محصلة القوى = 20 N إلى اليسار

7 – تكون القوى متوازنة عندما تكون محصلة القوى تساوي صفر

8 – تكون القوى غير متوازنة عندما تكون محصلة القوى لا تساوي صفر

Activate Windows

Go to Settings to activate Windows

بالنجاح والتفوق باذن الله