تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

تجميعة نماذج امتحانية تجريبية وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-24 11:45:11

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن

صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

1	نموذج إجابة أسئلة الاختبار التجريبي الموحد وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج
2	أسئلة الاختبار التجريبي الموحد وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج
3	ملخص ومراجعة القسم الكتابي وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج
4	أسئلة اختبار تكويني وفق الهيكل الوزاري
5	حل نموذج امتحان وفق الهيكل الوزاري القسم الورقي

مجمع زايد التعليمي –البدية

مراجعات علوم الثامن
الفصل الاول
٢٠٢٤-٢٠٢٥

المعلم
محمد الرفاعي

مديرة المجمع
عائشة الظهوري

الاسم :.....

السؤال الأول

ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

1- إذا تشاركت ذرتان زوج من الإلكترونات، فما نوع الرابطة التي ستتكوّن على الأرجح؟

- تساهمية - أيونية - فلزية - قطبية

2- البروم عنصر من عناصر المجموعة 17 ، كيف يصل الى الترتيب الإلكتروني للغاز النبيل ؟

- اكتساب إلكترون واحد -اكتساب إلكترونين - فقدان إلكترون واحد - فقدان إلكترونين

3- ما المعلومات التي لا تزودك بها الصيغة الكيميائية CO_2 ؟

- عدد إلكترونات التكافؤ في كل ذرة - نسبة الذرات في المركّب

- العدد الإجمالي للذرات في جزيء واحد من المركّب - نوع العناصر في المركّب

4- تقوم مريم بتقليب الحساء بملعقة فلزية، ما العملية التي ستؤدي إلى تدفئة يدها؟

- التوصيل - الحمل الحراري - العزل - الإشعاع

5- أي من تحولات الطاقة التالية **صحيح** في جهاز تحضير القهوة؟

-الطاقة الكيميائية إلى طاقة حرارية -الطاقة الكهربائية إلى طاقة حرارية

-الطاقة الحرارية إلى طاقة كيميائية -الطاقة الحرارية إلى طاقة ميكانيكية

6- يحتوي جزيء ثاني أكسيد الكبريت على ذرة كبريت وذرتي أكسجين .ما صيغته الكيميائية الصحيحة؟

- S_2O_2 - SO_2 - S_2O - $(SO)_2$

7- ما المصطلح الذي يصف ما يحدث لبالون بارد عند وضعه في سيارة ساخنة؟

- التوصيل الحراري - الانكماش الحراري - التمدُّد الحراري - العزل الحراري

8- تنتقل الطاقة الحرارية بين الأشياء التي هي على تماس بواسطة:

- الحمل - التوصيل - الاشعاع - التمدد

9- يتخلى الصوف عن الإلكترونات بسهولة عن القطن، إذا حدث تماس بين قطعة صوفية وقميص قطني، فسيصبح القميص:

- سالب الشحنة - متعادل - مستقطب - موجب الشحنة

10- لا ترتبط ذرات الغازات النبيلة بسهولة مع الذرات الأخرى لأنها:

- نشطة - غازية - متعادلة - مستقرة

11-ما العنصر الذي يكون دائمًا متفاعلاً في تفاعلات الاحتراق؟

- الكربون - الهيدروجين - النيتروجين - الأكسجين

12 - يعمل الحفّاز على زيادة سرعة التفاعل من خلال:

- زيادة طاقة التنشيط - زيادة كمية المتفاعل
- زيادة التلامس بين الجسيمات - زيادة المساحة بين الجسيمات

13- كم عدد ذرات الكربون المتفاعلة في هذه المعادلة؟ ($2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow 8CO_2 + 10H_2O$):

2 4 6 8

14 - إنّ التيار الكهربائي هو حركة:

- ذرات - جسيمات مشحونة - جسيمات متعادلة - نيوترونات

15- - يُنتج التيار الكهربائي:

- مجالاً مغناطيسيًا - شحنة كهربائية - نطاقات مغناطيسية - مواد مغناطيسية

16- - في ملف منظّم الحرارة، ما الذي يتسبب في تثني وانفتاح الفلزين الموجودين في الشريط؟

- انكماشهما بالمعدل نفسه عندما يبردان - تمدُّدهما بمعدلات مختلفة عندما يسخنان
- لديهما الحرارة النوعية نفسها - انصهارهما عند درجات حرارة مختلفة

17- كيف تُولّد البطارية تيارًا كهربائيًا في دائرة؟

- تُحرّك الشحنات الكهربائية السالبة أمامًا في الدائرة - تولّد شحنات كهربائية موجبة وتدفعها إلى الدائرة
- تولّد شحنات كهربائية سالبة وتدفعها إلى الدائرة - تتلف الشحنات الكهربائية الموجبة التي تسحبها من الدائرة

18- عند اتحاد الحديد مع غاز الأكسجين مكوّنين الصدأ، فإنّ الكتلة الكلية للنواتج :

- تعتمد على ظروف التفاعل - تكون أقلّ من كتلة المتفاعلات
- تساوي كتلة المتفاعلات - تكون أكبر من كتلة المتفاعلات

19- يحدث التفريغ الكهربائي عندما :

- تتنافر الأجسام المتعادلة كهربائيًا - تنتقل الشحنات الكهربائية السالبة إلى جسم سالب الشحنة
- تُصبح الشحنات الكهربائية غير المتوازنة متوازنة - تنتقل الشحنات الكهربائية الموجبة إلى جسم موجب الشحنة

الاسم :.....

20- - صنّف التفاعل المبيّن في المعادلة التالية: ($2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$):

- احتراق - استبدال أحادي - إتحاد - تفكك

المسار المغلق

30

أولا : أكتب المصطلح العلمي المناسب لكل يلي:

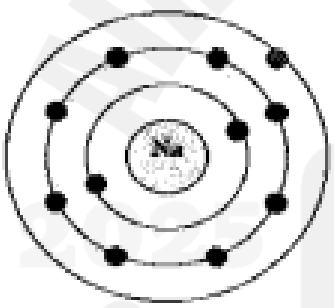
21- المسار المغلق الذي يمكن أن تتدفق الشحنات الكهربائية فيه. ( )

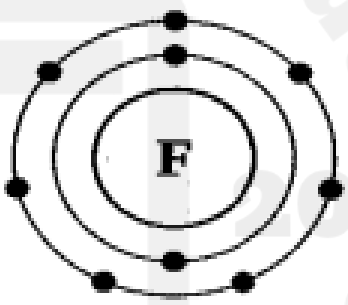
22- الذرة التي تتغيّر ليصبح لديها شحنة كهربائية. ( )

23- الجسم الذي يجذب الحديد. ( )

24- إلكترونات الذرة التي تشترك في تكوين الروابط الكيميائية . ( )

ثانيا :ادرس الشكل التالي والذي يوضح اتحاد عنصري الصوديوم والفلور لتكوين مركب، ثم أجب عن الأسئلة التالية:





25- ما نوع الرابطة الكيميائية في المركب الناتج ؟

.....

26- ما التغير الذي سيجعل ترتيب الالكترونات لذرة الصوديوم Na مستقرا ؟

.....

27- ما الذي يجعل الفلور مماثلا أكثر لغاز نبيل ؟

.....

ثالثاً : أجب عن الأسئلة التالية :

28- أذكر طريقتين يمكن أن يتمّ التحكم بواسطتهما في قوة المغناطيس الكهربائي.

.....

.....

الاسم :.....

9- يوجد مصباحان في مرآب ما ، وعندما توقف مفتاح الضوء ، ينطفئ مصباح واحد فقط ، لذلك فإن المصباحان متصلان ...

a. كدائرة توالٍ .
b. على دائرة معزولة كهربائياً .
c. كدائرة توازٍ .
d. على دائرة فيها مفتاح معطل .

9- ما نوع الجهاز الظاهر في الشكل المجاور ؟

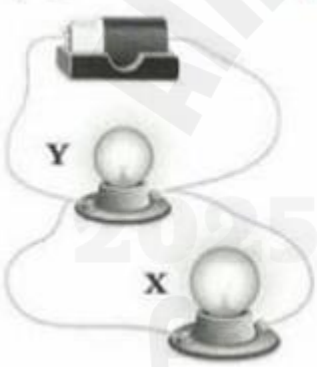
a. مولد .
b. مغناطيس كهربائي .
c. دائرة توازٍ .
d. تيار متناوب .

9- عند احتكاك الصوف بالمطاط فإن الصوف يصبح موجب الشحنة لانه -----

a. فقد الكترونات .
b. أصبح متعادل .
c. اكتسب الكترونات .
d. جميع ما ذكر صحيح .

9- يفقد الزجاج الالكترونات اذا احتك بالصوف فيصبح ---------- الشحنة :

c. سالب .
d. متعادل .
c. موجب .
d. ليس أيا مما سبق .



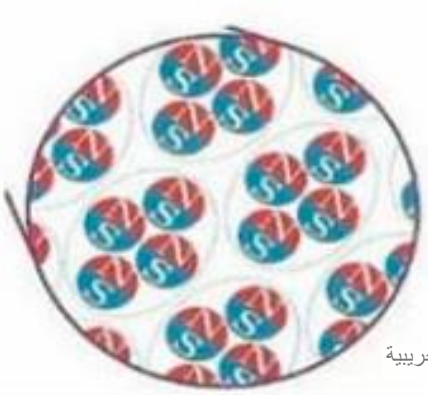
48- ماذا يحدث عند إزالة المصباح X من الدائرة ؟

a. قد يظل المصباح Y مضاءة لأن التيار لا يمر في الأسلاك .
b. قد يظل المصباح Y مضاءة لأن التيار يمر في الأسلاك .
c. قد ينطفئ المصباح Y مضاءة لأن التيار لا يمر في الأسلاك.
d. قد ينطفئ المصباح Y مضاءة لأن التيار يمر في الأسلاك .

توضح الصورة المجاورة النطاقات في ...

a. العازل .
b. المغناطيس .
c. مادة مغناطيسية .
d. مادة غير مغناطيسية.

توضح الصورة المجاورة النطاقات في ...



a. العازل .
b. المغناطيس .
c. مادة مغناطيسية .
d. مادة غير مغناطيسية.

الاسم :.....

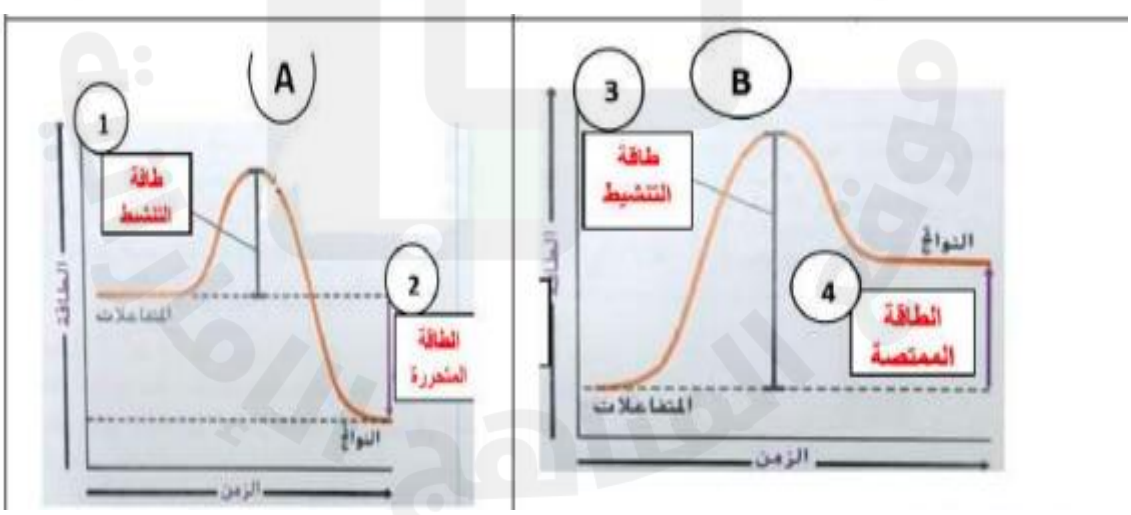
1 – حول 86 F الى درجات سيليزية

2 – حول 37 c الى درجات فهرنهايت

اي التفاعلين طارد للحرارة

N_2O_4 + حرارة ⟶ $2NO_2$	$2O_2 + CH_4$ ⟶ حرارة + $CO_2 + 2H_2O$

اي التفاعلين ماص للحرارة



الاسم :.....

اختر الإجابة الصحيحة مما يلي :-

١-أي مما يلي هو سبب طاقة الوضع لجسيمات المادة

A-حركة الجسيمات
B-المسافات بينها
C-حالتها صلبة او سائلة
D-فقط في الحالة الغازية

٢-أي مما يلي صحيح لحركة جسيمات المادة الدافئة

A-حركة جسيماتها اقل
B-حركة جسيماتها لا تتغير
C-حركة جسيماتها اسرع
D-لاعلاقة بين حركة الجسيمات ودرجة الحرارة

٣-أي مما يلي يمثل متوسط الطاقة الحركية للجسيمات

A-الطاقة الحرارية
B-الحرارة
C-درجة الحرارة
D-جميع ما سبق

٤-أي مما يلي هو تفسير اختلاف الطاقة الحرارية للمادة الصلبة والمادة السائلة

A-لاختلاف درجة حرارة كل منهما
B-لاختلاف طاقة وضع الجسيمات لكل منهما
C-لاختلاف حالة المادة بينهما
D-جميع ما سبق

٥-أي درجات الحرارة التالية تعبر عن البرودة الأكثر(112K-32F- -10C)

A- -10C
B-32F
C-112K
D-جميعهم متساويون

٦-أي المصطلحات التالية تعبر عن إنتقال الطاقة الحرارية من جسم دافئ إلى جسم أكثر برودة

A-الطاقة الحرارية
B-الحرارة
C-درجة الحرارة
D-جميع ما سبق

٧-أي مما يلي يزداد كلما ازدادت المسافة بين جسيمين

A-طاقة الحركة
B-طاقة الوضع
C-درجة الحرارة
D-الحرارة

الاسم :.....

٨-أي مما يلي يعبر عن انتقال الطاقة الحرارية بين المواد عن طريق الإصطدام

A-التوصيل B-الحمل

C-الاشعاع D-جميع ما سبق

٩-أي المواد التالية لا تتدفق الطاقة الحرارية عبرها بسهولة

A-الورق B-الحديد

C-النحاس D-الألومنيوم

١٠-عند أي درجة حرارة يصل كوب الليموناضة المثلج إذا ضفت إليه ماء دافئ درجة حرارته 30C إذا لم نحتسب درجة حرارة الغرفة .

30C-A 0C-B

10C-C 15C-D

١١-الطريقة الوحيدة لانتقال الطاقة الحرارية من الشمس للأرض هي

A-الحمل B-التوصيل

C-الاشعاع D-ليس مما سبق

١٢-أي مما يلي هو سبب ارتفاع المناطيد في الهواء لأعلى

A-التمدد الحراري B-حركة الرياح

C-الانكماش الحراري D-كثافة المطاط المصنوع منه البالون

١٣-أي مما يلي هو سبب تحمل بعض أنواع الزجاج أن يوضع في فرن ساخن دون لأن ينكسر

A-حركة جزيئاته تكون أسرع B-معدل تمدده أقل

C-له حرارة نوعية كبيرة D-معدل تمدد جزيئاته اكبر

١٤-الطاقة المهدرة مع أي تحول للطاقة هي

A-الطاقة الحرارية B-الطاقة الحركية

C-الطاقة الاشعاعية D-طاقة الوضع

١٥-العنصر Cl^{35} يمتلك 17 الكترونا أي مما يلي هو عدد الكترونات التكافؤ له

5-A 1-B

17-C 7-D

١٦-يسمى الجهاز الذي يفصل عند بلوغ درجة حرارة محددة بـــ

A-جهاز التسخين B-جهاز التبريد

C-منظم الحرارة D-المكثف

١٧-أي مما يلي قد يقلل من الطاقة الحرارية للمادة؟

A-تسخين المادة B-ازدياد الطاقة الحركية لجسيمات المادة

C-ازدياد درجة حرارة المادة D-نقل المادة لمكان منخفض درجة الحرارة

١٨-أي الاختيارات التالية يعرض هذه المعادلة $Fe + H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + H_2$ بطريقة موزونة

A- $3Fe + 2H_2O \longrightarrow 2Fe_3O_4 + 2H_2$

B- $3Fe + 2\,H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + 3\,H_2$

C- $3Fe + 4H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + 4H_2$

D- $3Fe + 4\,H_2O \longrightarrow 2Fe_3O_4 + H_2$

١٩-أي من أجزاء الذرة يحمل شحنة موجبة

-البروتون -الالكترون

-النيترون -البيزوترون

٢٠-تتكون الرابطة الايونية بين

-ذرتين فلزين -بين ايونين احدهما سالب والأخر موجب

-عند انتقال البروتون من العنصر - بين ذرتين عنصرين لافلزين

٢١-ناتج جمع الطاقة الحركية وطاقة الوضع للجسيمات المكونة لمادة ما هي..

-الطاقة الحركية -الطاقة الكهربائية

-طاقة الوضع -الطاقة الحرارية

الاسم :.....

٢٢-مادة تتدفق خلالها الطاقة الحرارية بسهولة

-المادة العازلة -المادة الموصلة

-المادة الحرارية -المادة الكيميائية

٢٣-يطلق على (كمية المتفاعلات تساوي كمية النواتج)بـ

-قانون حفظ الطاقة -قانون حفظ الكتلة

-قاعدة الثمانية -قانون التساوي

٢٤-يطلق على عناصر المجموعة 18بالجدول الدوري بـــ

-عناصر فلزية -عناصر لافلزية

-عناصر شبه فلزية -عناصر نبيلة

٢٥-تعتمد فكرة صناعة الترمومترات على ....

-التوصيل الحراري -الحمى الحرارية

-تمدد السوائل -المادة المطهرة

٢٦-تفاعل كيميائي يعتمد على العنصر الانشط كيميائياً

-الاستبدال المزدوج -الاستبدال الأحادي

-التكوين -الاحتراق

٢٧-ما نوع الآلة التي يمثلها كل من لوح التسخين وابريق الشاي والبخار والمروحة الورقية عندما تعمل معا

-ملف ثنائي المعدن -محرك حراري

-ثلاجة -منظم حرارة

الاسم :.....

٣٠-ما المسئول عن ارتفاع المناطيد

-التمدد الحراري -الحمل الحراري

-الاشعاع الحراري -التيارات الحرارية

٣١-ما الذي يحدث للذرات اثناء التفاعل الكيميائي ؟

-تزداد حركتها -تتفكك الروابط بينها

-تكون روابط جديدة -يعاد ترتيبها تفكك وتكوين روابط جديدة

٣٢-فقدان الشحنة الكهربائية الفائضة تسمى

-عازلا للكهرباء -موصلا للكهرباء

-التفريغ الكهربائي -القوة الكهربية

٣٣-تعمل زيادة مساحة السطح على زيادة سرعة التفاعل من خلال :

-زيادة طاقة التنشيط -زيادة كمية التفاعل

-زيادة التلامس بين الجسيمات -زيادة المساحة بين الجسيمات

٣٤-صنف التفاعل الاتي $8Cu+S8=8CuS$

-احتراق -تفكك

-استبدال آحادي -تكوين

٣٥-ما نوع التفاعل الكيميائي التالي

$2HCl(g) \rightarrow H2(g) + Cl2(g)$

-احتراق -تفكك

-استبدال آحادي -تكوين

٣٦-مامجموعة العناصر في الجدول الدوري التي ستكون مركبات تساهمية مع اللافلزات

-المجموعة 16 -المجموعة 17

-المجموعة 1 -المجموعة 18

٣٧-ما عدد النقاط التي سيحتوي عليها التمثيل النقطي للسيليكون وهو احد عناصر المجموعة 16

7- 8-

6- 16-

الاسم :.....

٤٣-أي التفاعلات التالية يمثل تفاعل ماص للحرارة

-طاقة المتفاعلات أقل من طاقة التفاعل -طاقة النواتج أقل من طاقة التفاعل

-طاقة المتفاعلات أكبر من طاقة التفاعل -طاقة النواتج أكبر من طاقة التفاعل

٤٤-يسمى الحد الأدنى من الطاقة لبدء التفاعل الكيميائي ب

-سرعة التفاعل الكيميائي -طاقة التنشيط

-طاقة المتفاعلات - التفاعل الطارد للحرارة

٤٥-أي مما يلي يعمل على زيادة سرعة التفاعل

-الانزيم -المثبط

-البكتريا -الحفاز

٤٦-أي مما يلي تحتويه الادوية لتقلل من تفاعل البكتريا أو توقف تفاعلها

-الانزيم -المثبط

-البكتريا -الحفاز

٤٧-أي مما يلي هي الات تحول الطاقة الميكانيكية إلى طاقة كهربائية

-البطاريات -المولدات

-الخلايا الشمسية -جميع ما سبق

٤٨-أي مما يلي يحدث عند مرور جهد كهربائي اكبر بمصباح ما

-المصباح يحول طاقة كهربائية أكبر -المصباح يحول طاقة كهربائية اقل

-لا تتغير الطاقة الكهربائية للمصباح بتغير الجهد -تتضاعف الطاقة الكهربائية عن الجهد الكهربي

٤٩- أي مما يلي هو نوع الرابطة للصيغة التالية

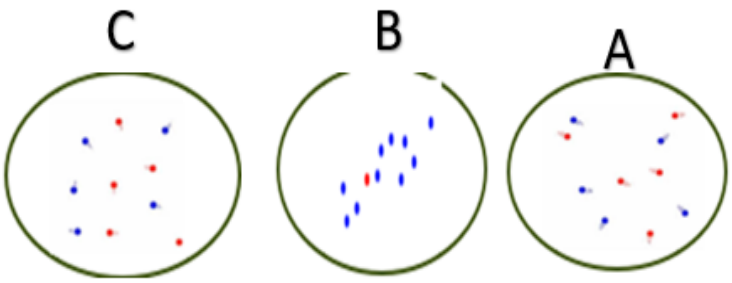
$$H-C\equiv C-H$$

-رابطة ايونية -رابطة تساهمية آحادية

-رابطة فلزية - رابطة تساهمية ثلاثية

الاسم :.....

السؤال الاول

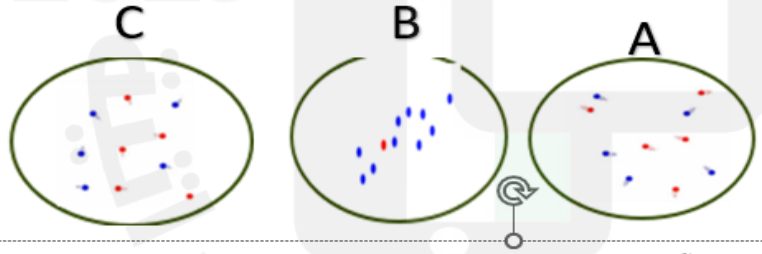


اي الاشكال التي بالاعلى تعبر عن طاقة حركة اكبر :-

- A
- B
- C
- A,B

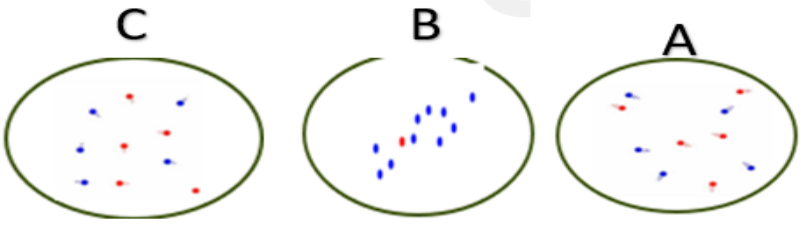
اي الاشكال التي بالاعلى تعبر عن طاقة حراره اكبر :-

- A
- B
- C
- A,B



اي الاشكال التي بالاعلى تعبر عن طاقة وضع اكبر :-

- A
- B
- C
- A,B



رتب الاشكال بالاعلى وفق درجة الحراره من الاعلى للاقل

- B , A, C
- A, C , B
- C, B , A
- A , B ,C

الاسم :.....

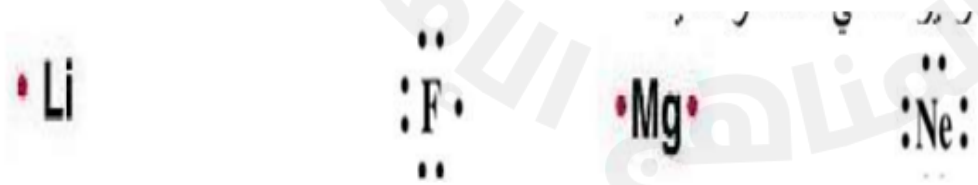
السؤال الثاني

- قم بترتيب درجات الحرارة التالية من الاقل للاكبر
- 270 K - 10 F - 15 C

السؤال الثالث

- اذا علمت ان السيارة تحتوى على مقاعد من الجلد وابزيم من الحديد ايهما يكون اكثر سخونة اذا تركت السيارة فترة في الشمس ؟ وما السبب

السؤال الرابع



اي العناصر بالاعلى يمكنهم الارتباط معا ؟

LI , F لان الليثيوم به الكثرون تكافؤ واحد والفلور له سبعة

ما نوع الرابطة المتكونة ؟

رابطة ايونية نشأت من فقد الليثيوم الكترون ومن اكتساب الفلور هذا الالكترون

ما الذي توضحه النقاط حول رمز العنصر ؟

الكترونات التكافؤ

السؤال الخامس :-

__4__ P + __5__ O_2 → __2__ P_2O5

ماهي عدد ذرات الاكسجين في المتفاعلات ؟

__1__ N_2 + __ __ H_2 → __2__ NH_3

ما هو عدد جزيئات الهيدروجين المناسبة في الازمة لاتمام التفاعل بالاعلى؟

ما دور الحفاز في هذا التفاعل ؟

اي خط بالاعلى يمثل الحفاز اثناء التفاعل ؟