تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

أسئلة اختبار تكويني وفق الهيكل الوزاري

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ اختبارات ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-22 11:44:58

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	حل نموذج امتحان وفق الهيكل الوزاري القسم الورقي
2	حل نموذج امتحان وفق الهيكل الوزاري القسم الالكتروني
3	حل تدريبات وفق الهيكل الوزاري استعداداً للامتحان النهائي
4	تدريبات وفق الهيكل الوزاري استعداداً للامتحان النهائي
5	حل أسئلة مراجعة وفق الهيكل الوزاري استعداداً للامتحان النهائي

وزارة التربية والتعليم **مدرسة الجسر للتعليم الأساسي للبنين ح2**

المادة: العلوم / الصف: الثامن

اختبار تكويني علي أسئلة الهيكل

السؤال الأول- **اكتب بين القوسين المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة فيما يأتي**

1-..... انتقال الطاقة الحرارية من مادة إلى أخرى عبر موجات كهرومغناطيسية

2 -..... .انتقال الطاقة الحرارية عن طريق اصطدام الجسيمات

3 - ..... انتقال الطاقة الحرارية بواسطة حركة الجسيمات من أحد أجزاء المادة إلى جزء آخر

4- ..... الطريقة التي تنتقل بها الطاقة الحرارية من الشمس إلى الأرض

5- ..... مادة تتدفق من خلالها الطاقة الحرارية بسهولة

6- ..... مادة لا تتدفق خلالها الطاقة الحرارية بسهولة

7- ..... متوسط الطاقة الحركية للجسيمات

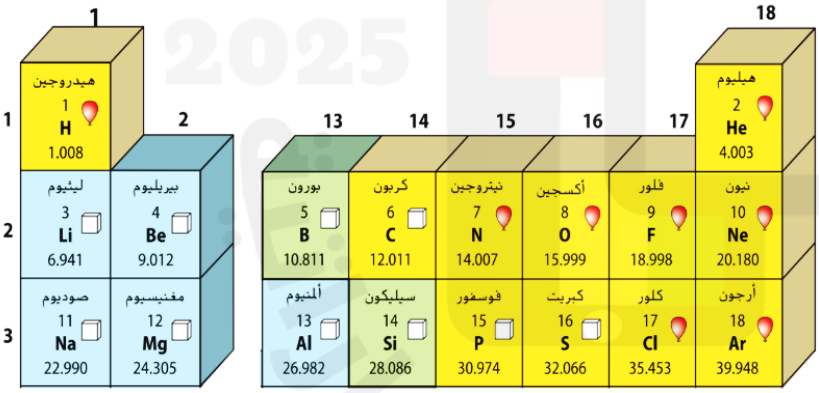
8- في الشكل ما الذي يحدث لحركة جسيمات الهواء عندما تزداد درجة الحرارة.....

9- اذكر طرق انتقال الطاقة الحرارية .....و .....و .....

10 – تنقل الطاقة الحرارية من الجسم الساخن الى الجسم البارد حتى تصبح درجة الجسمان .....

السؤال الثاني : استخدم الجدول الدوري أدناه لتجيب عن الأسئلة التي تليه ؟

ا- ما نوع العناصر التالية (فلز – لافلز – شبه فلز)



- الليثيوم .....

- البورون ....

- الاكسجين .....

2- كم عدد الكترونات التكافؤ ؟ عدد الروابط؟

- بيريليوم ....

- نيتروجين ....

- نيون ....

3- ارسم التمثيل النقطي لذرة الكلور Cl

4- ما عدد الروابط التي تكونها ذرة الكلور .....

5 – ما رقم المجموعة التي تقع فيها ذرة الكلور .....

6- ما نوع الرابطة التي تكونها ذرة الكلور عندما ترتبط بذرة كلور ..... وعندما ترتبط بذرة صوديوم .....

7- تقع الفلزات في الجدول الدوري في الجانب ..... واللافلزات في الجانب ..... بينهما .....

السؤال الثالث : 1- أكتب اسفل الرسم نوع المؤشر الكيميائي ؟

....

2- قم بوزن المعادلة التالية :

$$Al + HCl \rightarrow AlCl_3 + H_2$$

3- قانون حفظ الكتلة الكتلة الكلية للمتفاعلات ..... الكتلة الكلية للنواتج

السؤال الرابع – أكتب أسفل الرسم (تفاعل طارد – تفاعل ماص – حفاز- مثبط)

....

2- أكمل العبارات التالية بالكلمة المناسبة ؟

1- تفاعل يطلق الطاقة ..... 2- تفاعل يحتاج ويمتص الطاقة .....

3- مادة تسرع التفاعل الكيميائي ..... 4- مادة تعمل على ابطاء التفاعل الكيميائي .....

السؤال الخامس : أكمل الجدول التالي :

وجه المقارنة	التيار المستمر	التيار المتناوب
اتجاه التيار		
المصدر الأساسي للتيار		
	دائرة التوالي	دائرة التوازي
عدد المسارات		
الجهد الكهربائي		
ماذا يحدث لبقية الأجهزة عند تلف أحدهما		

السؤال السادس : اختر العبارات المناسبة فيما يلي :

1- أي مما يأتي صحيح بشأن مقاييس درجة الحرارة؟

A. يتجمد الماء عند 100 ° C على مقياس سيليزي ويغلي عند درجة 32 ° F على مقياس فهرنهايت.

B. يتجمد الماء عند 0 ° C على مقياس سيليزي ويغلي عند درجة 212 ° F على مقياس فهرنهايت.

C. يتجمد الماء عند 32 ° C على مقياس سيليزي ويغلي عند درجة 100 K على مقياس كلفن.

D. يتجمد الماء عند 100 K على مقياس كلفن ويغلي عند درجة 373 ° F على مقياس فهرنهايت

عند تحويل 86 ° C إلى فهرنهايت يكون الناتج :

A. 100.6° F

B. 199.8° F

C. 86.6° F

D. 186.8 ° F

عند تحويل 176 ° F إلى درجات سيليزية يكون الناتج

A. 100 ° C

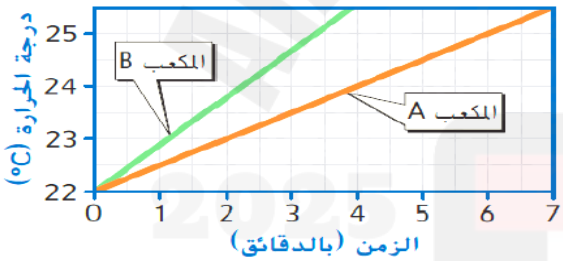
B. 104 ° C

C. 80 ° C

D. 286 ° C

2-

تمّ تسخين مكعبين لهما الكتلة نفسها والحجم نفسه في وعاء الماء نفسه. يعرض التمثيل البياني أدناه درجة الحرارة مع مرور الزمن. أي من المكعبين لديه حرارة نوعية أكبر؟



A. المكعب A

B. المكعب B

C. كلاهما يمتلك نفس المقدار من الحرارة النوعية.

D. المعلومات غير كافية لتحديد المطلوب من السؤال

49. أي مما يلي يرتبط بارتفاع الحرارة النوعية للماء؟

A. يحتاج الماء قدراً صغيراً من الطاقة حتى تتغير درجة حرارته.

B. يحتاج الماء قدر كبير من الطاقة حتى تتغير درجة حرارته.

C. تتغير درجة حرارة الماء بسرعة عند تزويده بالطاقة.

D. تبقى أحواض السباحة والبحيرات والمحيطات ساخنة في الصيف.

أي من المصطلحات التالية يصف انتقال الطاقة الحرارية؟

A. الطاقة الحرارية.

B. الطاقة الميكانيكية.

C. درجة الحرارة.

D. الحرارة.

في ملف منظم الحرارة، أي مما يلي صحيح حول الملف ثنائي الفلز؟

A. يتمدد الفلز الموجود داخل الملف ويتقلص أكثر من الفلز الموجود خارجه.

B. يتمدد الفلز الموجود داخل الملف ويتقلص أقل من الفلز الموجود خارجه.

C. يتمدد الفلزان الداخلي والخارجي بنفس المعدل.

D. لا توجد أي اختلافات في معدل تمدد وتقلص الفلزان في الملف ثنائي الفلز

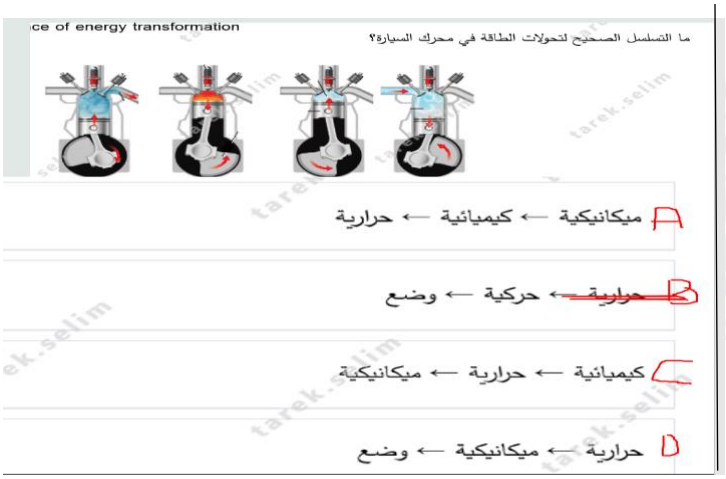
21. يكتشف منظم الحرارة أدناه ازدياداً في درجة حرارة الغرفة عندما:

A. تزداد الطاقة الحرارية وينثني على أثره الملف الثنائي الفلز.

B. تزداد الطاقة الحرارية وينفتح على أثره الملف الثنائي الفلز.

C. يتسبب المفتاح في انثناء الملف الثنائي الفلز.

D. يتسبب المفتاح في انفتاح الملف الثنائي الفلز.



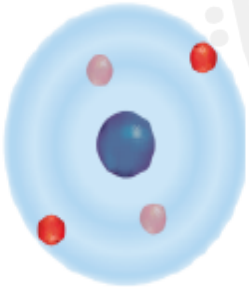
22. تفقد الذرات الإلكترونات أو تكتسبها أو تساهم بها وتصبح مستقرة كيميائياً مثل:

A. الإلكترون.
B. الأيون.
C. الفلز.
D. الغاز النبيل.

23. ما التمثيل النقطي الصحيح لإلكترونات البورون B و هو أحد عناصر المجموعة 13 ؟

A. $\dot{B}\cdot$
B. $\cdot\ddot{B}:$
C. $:\ddot{B}:$
D. $\cdot\ddot{B}\cdot$

24. ما التغير الذي سيجعل ترتيب الإلكترونات لذرة يمثلها هذا الرسم التخطيطي مشابهاً للغاز النبيل ؟.



A. اكتساب إلكترونين.
B. فقدان إلكترونين.
C. اكتساب 4 إلكترونات.
D. فقدان 4 إلكترونات.

25. ما الذي يجعل البروم، عنصر من المجموعة 17، مشابهاً للغاز النبيل؟

A. اكتساب إلكترون واحد.
B. اكتساب إلكترونين.
C. فقدان إلكترون واحد.
D. فقدان إلكترونين.

76.أي من أجزاء الذرة تتم مشاركته أو يُكتسب أو يُفقد عند تكوين رابطة كيميائية؟

A. الإلكترون.
C. البروتون.
B. النيوترون.
D. النواة.

77.ما مجموعة العناصر في الجدول الدوري التي ستُكون مركبات تساهمية مع اللافلزات الأخرى؟

A. المجموعة 1.
C. المجموعة 17.
B. المجموعة 16.
D. المجموعة 18.

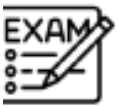
78.تتكون الروابط التساهمية عادةً بين الذرات التي تتشارك بـ:

A. الأنوية.
C. البروتونات.
B. إلكترونات التكافؤ.
D. الأيونات مختلفة الشحنة.

79.كل ما يلي من خصائص المركبات التساهمية ما عدا:

A. تمتلك درجات انصهار منخفضة.
B. تمتلك درجات غليان منخفضة.
C. تمتلك درجات انصهار مرتفعة.
D. تعتبر موصلات ضعيفة للحرارة والكهرباء.

80.ما الترتيب التصاعدي الصحيح من حيث قوة الرابطة (من الأقل طاقة إلى الأعلى طاقة) للروابط الموجودة بالشكل أدناه؟



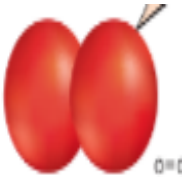
$O_2 < N_2 < H_2$
Lowest ⟶ Highest
الأعلى ⟶ الأقل

$N_2 < H_2 < O_2$
Lowest ⟶ Highest
الأعلى ⟶ الأقل

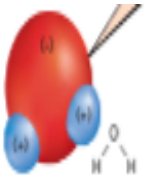
$N_2 < O_2 < H_2$
Lowest ⟶ Highest
الأعلى ⟶ الأقل

$H_2 < O_2 < N_2$
Lowest ⟶ Highest
الأعلى ⟶ الأقل

- ما الرابطة ايونية في الاشكال التالية ؟

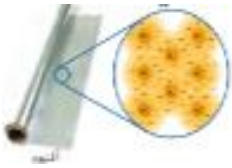


1



2

3



4

- أي مما يلي من خصائص المركبات التساهمية ؟

- غاز أو سائل أو صلب
- درجات انصهار وغليان منخفضة
- عادةً لا يمكن أن تذوب في الماء
- موصلات رديئة للحرارة والكهرباء
- مظهر باهت

- بلورات صلبة
- درجات انصهار وغليان مرتفعة
- تذوب في الماء
- تُعدّ المواد الصلبة موصلات رديئة للحرارة والكهرباء

- تكون عادةً صلبة في درجة حرارة الغرفة
- درجات انصهار وغليان مرتفعة
- لا تذوب في الماء
- موصلات جيدة للحرارة والكهرباء
- سطح لامع

السؤال الثالث : اختر من العمود الثاني الحرف المناسب لكل عبارة في العمود الأول : -

إجابة	العمود الأول	العمود الثاني
	$2C_4H_{10} + 13O_2 \rightarrow 8CO_2 + 10H_2O$	أ- تفاعلات التفكك .
	$Pb(NO_3)_2 + 2KI \rightarrow 2KNO_3 + PbI_2$	ب- تفاعلات التكوين .
	$Fe + CuSO_4 \rightarrow FeSO_4 + Cu$	ج- تفاعلات الاحتراق .
	$2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$	د- تفاعلات الاستبدال الأحادي .
	$2Na + Cl_2 \rightarrow 2NaCl$	س- تفاعلات الاستبدال المزدوج.

كيفة تعمل زيادة مساحة السطح على زيادة سرعة التفاعل؟

A. من خلال زيادة طاقة التنشيط

B. من خلال زيادة كمية المتفاعل

C. من خلال زيادة التلامس بين الجسيمات

D. من خلال زيادة المساحة بين الجسيمات

1.كيف تُصبح الأجسام مشحونة كهربائياً؟

A. عن طريق فقدان أو اكتساب النيوترونات.

B. عن طريق فقدان أو اكتساب الالكترونات.

C. عن طريق فقدان أو اكتساب البروتونات.

D. عن طريق فقدان الالكترونات فقط.

1. يتخلى الصوف عن الالكترونات بأسهل مما يفعل القطن إذا حدث تماس بين قطعة صوفيه وقميص قطني فسيصبح القميص القطني:

A. سالب الشحنة.

B. مستقطب.

C. متعادل.

D. موجب الشحنة.

2. يتخلى الصوف عن الالكترونات بأسهل مما يفعل القطن إذا حدث تماس بين قطعة صوفيه وقميص قطني فستصبح القطعة الصوفية:

A. سالب الشحنة.

B. مستقطب.

C. متعادل.

D. موجب الشحنة.

3. يسحب سالم فردة جوارب من مجفف الملابس، هذه الفردة مشحونة كهربائياً ، أي مما يلي يُعد صحيحاً عن فردة الجوارب؟

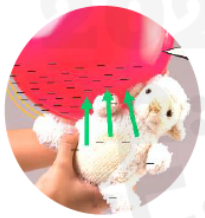
A. فقدت كل إلكتروناتها.

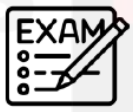
B. لن تتفاعل مع الأجسام المشحونة الأخرى.

C. لن تصبح مجدداً متعادلة كهربائياً.

D. لديها أعداد غير متساوية من الشحنات الموجبة والسالبة.

4. عند احتكاك الصوف بالمطاط فإن الصوف يصبح موجب الشحنة لأنه:





A. فقد الكترونات

B. أصبح متعادل

C. اكتسب الكترونات

D. جميع ما ذكر صحيح

5. يفقد الزجاج الالكترونات إذا احتك بالصوف، فيصبح الزجاج ..... الشحنة

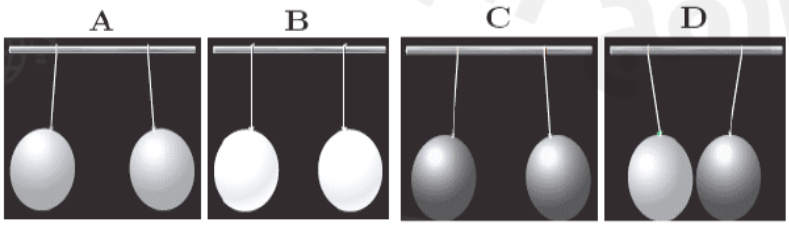
A. سالب

B. متعادل.

C. موجب

D. ليس أيا مما سبق.

30. أي زوج من البالونات له شحنات متعاكسة؟



A. الشكل B.

B. الشكل D.

C. الشكل A و C.

D. الشكل B و C.