تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

https://almanahj.com/ae

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا 8/ae/com.almanahj//:https

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا 8science/ae/com.almanahj//:https

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

https://almanahj.com/ae/8science1

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا grade8/ae/com.almanahj//:https

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا bot_almanahj/me.t//:https

المادة	العلوم عربي	الصف	8	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	6

6- لذرة النيتروجين خمسة إلكترونات تكافؤ. كيف يمكن لذرة النيتروجين أن تكون في أقصى درجات الاستقرار من الناحية الكيميائية؟

- عندما يكون لها ثمانية إلكترونات تكافؤ
- عندما يكون لها أقل من ثمانية إلكترونات تكافؤ
- عندما يكون لها إلكترون تكافؤ واحد
- عندما لا تتفاعل مع ذرات أخرى

7 – للإلكترونات المختلفة الموجودة في الذرة. أي مما يأتي صحيح؟

- للإلكترونات الأقرب إلى النواة كمية أكبر من الطاقة
- للإلكترونات الأقرب إلى النواة كمية أقل من الطاقة
- للإلكترونات الأبعد عن النواة كمية أقل من الطاقة
- للإلكترونات الأبعد عن النواة طاقة تساوي صفرًا

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

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

9 – ما العنصر الذي سيتّحد على الأرجح مع الليثيوم ويكوّن مركّبًا أيونيًا؟

- الأكسجين O
- الصوديوم Na
- البوتاسيوم K
- الألمنيوم Al

10- أي مما يأتي ليس دليلًا على حدوث تفاعل كيميائي؟

- ظهور فقاقيع عند إضافة كربونات الصوديوم الهيدروجينية إلى الخل
- ظهور فقاقيع عند غليان الماء
- تغير لون النحاس إلى اللون الأخضر عند تعرضه للهواء
- انبعاث الضوء من الخنفساء المُضيئة

11- يُوضح الشكل المقابل أحد مقاييس درجة الحرارة. أي مما يأتي صحيح؟

- عند ارتفاع درجة الحرارة ينكمش السائل ويعود إلى البصيلة
- عند ارتفاع درجة الحرارة يتمدد السائل ويرتفع في الأنبوب الزجاجي
- عند انخفاض درجة الحرارة يتمدد السائل ويرتفع في الأنبوب الزجاجي
- عند انخفاض درجة الحرارة يبقى السائل دون أي ارتفاع أو انخفاض

المادة	العلوم عربي	الصف	8	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	6

فسر ما يأتي تفسيرًا علميًا مناسبًا (اكتب السبب):

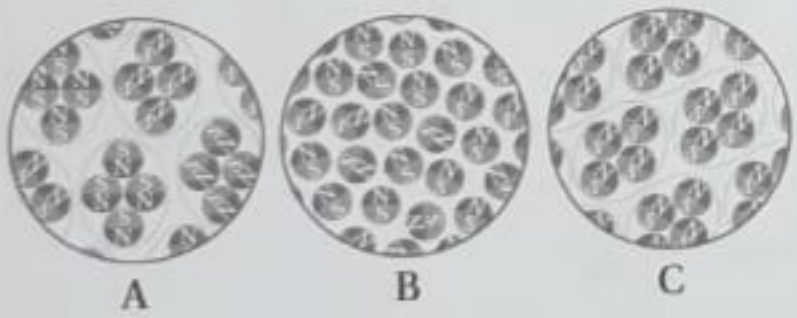
21- تنطوي (تشتمل) التفاعلات الكيميائية دائما على تغير في الطاقة.

22 – تُكوّن ذرات الهيدروجين في جزيء غاز الهيدروجين (H_2) روابط تساهمية غير قطبية، بينما تُكوّن ذرات الأكسجين والهيدروجين في جزيء الماء (H_2O) روابط تساهمية قطبية.

23 – بقاء المياه في أحواض السباحة والبحيرات والمحيطات باردة في الصيف.

24 – استخدام المواد المغناطيسية اللينة لعمل اللب في المغانط الكهربائية.

استخدم الشكل المقابل للإجابة عما يأتي.



25-ما الذي يُمثل مادة غير مغناطيسية؟
B

26-ما الذي يُمثل مادة مغناطيسية؟
A

27-ما الذي يُمثل مغناطيساً؟
C

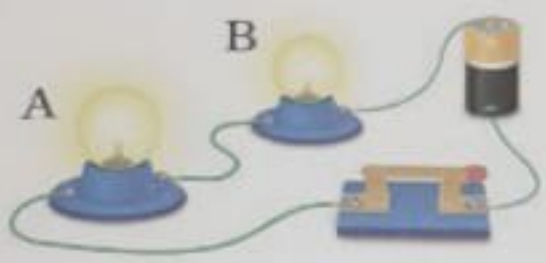
في الشكل المقابل اتخذت برادة الحديد حول المغناطيس خطوطًا منحنية.

28-ما الاسم الذي يُطلق على الخطوط المنحنية؟
خطوط المجال المغناطيسي

29-ما الاسم الذي يُطلق على طرفي المغناطيس؟
أقطاب

المادة	العلوم عربي	الصف	8	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	6

استخدم الشكل المقابل للإجابة عن الأسئلة التالية.



33 – ما نوع التوصيل في الدائرة الكهربائية المبينة في الشكل؟

توازي

34 –كيف يمكنك تغيير الدائرة الكهربائية لتتيح للمصباح A أن يبقى مضاءً

حتى إذا تمت إزالة المصباح B من قاعدته؟

تبقى كما هي

35 –أكمل منظم البيانات أدناه لتوضيح طرائق انتقال الحرارة.

انتهت الأسئلة،،،،،

المادة	العلوم عربي	الصف	8	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	6

12 – ما المُعامل الذي يجب وضعه في الفراغ حتى تصبح المعادلة التالية موزونة؟

$$CH_4 + 2\ O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$$

1 ✍ 2 ✍ 4 ✍ 6 ✍

13 – تعمل زيادة مساحة السطح على زيادة سرعة التفاعل من خلال .....

✍ زيادة طاقة التنشيط ✍ زيادة تركيز المتفاعل

✍ زيادة التلامس بين الجسيمات ✍ زيادة متوسط سرعة الجسيمات

14–يتخلى الصوف عن الإلكترونات بأسهل مما يفعل القطن. إذا حدث تماس بين قطعة صوف وقميص قطني فسيصبح القميص القطني .....

✍ سالب الشحنة ✍ موجب الشحنة ✍ مُتعادل ✍ مستقطب

15 – إنّ التيار الكهربائي هو حركة .....

✍ ذرات ✍ جسيمات مشحونة ✍ جسيمات متعادلة ✍ نيوترونات

الجزء الثاني

50

السؤال الثاني

اكتب بين القوسين المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة مما يأتي:

التوصيل – التفاعل الكيميائي –الدائرة الكهربائية –الحمل الحراري –المجال الكهربائي –الجزيء

16 – (.....) انتقال الطاقة الحرارية بين المواد عن طريق اصطدام الجسيمات.

17 – (.....) مجموعة من الذرات المرتبطة ببعضها بواسطة روابط تساهمية وتعمل كوحدة مستقلة.

18 – (.....) العملية التي يُعاد فيها ترتيب ذرات مادة كيميائية أو أكثر لتكوين مادة كيميائية جديدة أو أكثر.

19 – (.....) المنطقة غير المرئية المحيطة بالجسم المشحون حيث تؤثر قوة كهربائية.

20 – (.....) مسار مغلق يتدفق فيه التيار الكهربائي.

المادة	العلوم عربي	الصف	8	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	6

السؤال الثالث

30-استخدم الشكل المقابل للإجابة عما يأتي.

ما العينة التي تُمثل الهواء داخل منزل دافئ؟ ..... X .....

ما العينة التي يكون لجسيمات الهواء فيها متوسط طاقة حركية أقل؟

..... Y .....

31-اكتب نوع كل من التفاعلات الواردة في الجدول أدناه.

(الاحتراق – الاستبدال المزدوج – التفكك – الاستبدال الأحادي – التكوين)

نوع التفاعل	التفاعل
(تفكك)	$CaCO_3 \longrightarrow CaO + CO_2$
(تكوين)	$H_2O + SO_3 \longrightarrow H_2SO_4$
(احتراق)	$C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$
(استبدال مزدوج)	$Pb(NO_3)_2 + 2KI \longrightarrow 2KNO_3 + PbI_2$

32 – قارن بين المركبات الأيونية والتساهمية في الجدول التالي.

وجه المقارنة	المركبات الأيونية	المركبات التساهمية
نوع الذرات المرتبطة	فلز + لافلز	لافلز + لافلز
ماذا يحدث للإلكترونات	تعقد + تأخذ	تشارك
درجات الانصهار والغليان	مرتفعة	منخفضة

المادة	العلوم عربي	الصف	8	المسار	العام	الفصل	الأول	عدد الصفحات	6

الجزء الأول

30

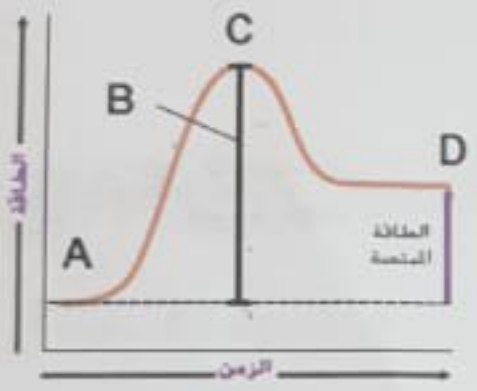
السؤال الاول

اختر الإجابة الصحيحة للفقرات (1 – 15) وضع خطًا أسفلها.

1 – ما الذي يصف الطاقة الميكانيكية؟

- تساوي ناتج طرح طاقة الوضع والطاقة الحركية
- تساوي الطاقة الحركية فقط
- تساوي ناتج جمع طاقة الوضع والطاقة الحركية
- تساوي طاقة الوضع فقط

2 – في الشكل المقابل. ما الرمز الذي يشير إلى طاقة التنشيط؟



- A
- B
- C
- D

3 – لماذا يُعتبر جزيء الماء قطبيًا؟

- لأن جذب ذرتي الهيدروجين والأكسجين للإلكترونات يكون متساويًا
- لأن ذرة الأكسجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الهيدروجين
- لأن ذرة الهيدروجين تجذب الإلكترونات المشتركة بشكل أقوى من ذرة الأكسجين
- لأن ذرة الأكسجين تفقد إلكترونات عند ارتباطها مع ذرة الهيدروجين

4 – ما نوع الطاقة التي ينقلها السائل المبرِّد الموجود في الثلاجة؟

- حرارية
- وضع
- حركية
- كهربائية

5 – أي تسلسلٌ من الآتي يصف تحوُّل الطاقة في محرك السيارة؟

- كيميائية← حرارية← ميكانيكية
- حرارية← حركية← وضع
- حرارية← ميكانيكية← وضع
- حرارية← كيميائية← ميكانيكية