وزارة التربية والتعليم
قطاع العمليات المدرسية
المجلس التعليمي 2/2
مدرسة محمد نور للتعليم الاساسي ح2

الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION

MINISTRY OF EDUCATION
SCHOOL OPERATIONS SECTOR
EDUCATION COUNCIL 2/2
MOHD NOOR BOYS SCHOOL C2

مراجعة الوحدة الثالثة (المواد الكيميائية والمخاليط) للصف السادس

ضع دائرة حول الاجابة الصحيحة فيما يلي :

استخدم الشكل الموجود أدناه للإجابة عن السؤالين 1 و 2

1 . ما عدد الذرات الموجودة في الجسيم؟

A. 1

B. 2

C. 3

D. 5

2 . أيّ نوع من المادّة قد يحتوي على هذا النوع فقط من الجسيمات؟

A . المركّب

B . العنصر

C . الخليط غير المتجانس

D . الخليط المتجانس

3 . أيّ نوع من المادة يتمّ خلطه بأقلّ درجة من التوزيع المتساوي؟

A . مركّبات

B . مخاليط غير متجانسة

C . مخاليط متجانسة

D . محاليل

4 . أيّ عبارة ممّا يلي تصف المركّب، وليس الخليط ، بطريقة صحيحة؟

A . كل الذرات هي من العنصر نفسه

B . كل الجزيئات فيها ذرتان على الأقل

C . لا تتغيّر تشكيلة المواد الكيميائية أبدًا

D .مواد كيميائية يمكن فصلها من دون تكسير الروابط.

5. أفرغت فتاة ملعقة من السكر في كوب من الماء الدافئ، وحرَّكت الماء إلى أن ذاب السكر. وعندما تذوّقت الماء، لاحظت أنّه أصبح الآن حلو المذاق.

أيّ مما يلي يصف نوع المادة في الكوب؟

A . المركّب

B . العنصر

C . المحلول

D . المادة الكيميائية

6 . كيف يمكنك فصل خليط مكوّن من حجارة وقطع خشبية من الحجم نفسه؟

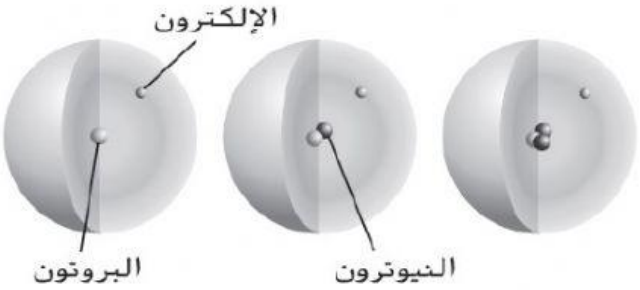
A .بإضافة الماء إلى الخليط، وإزالة القطع الخشبية، التي تطفو.

B . تسخين الخليط إلى أن تنصهر الحجارة

C . ترشيح الخليط لفصل الحجارة

D . استخدام المغناطيس لجذب القطع الخشبية

استخدم الشكل أدناه للإجابة عن السؤال 7



7. يُبيّن الشكل نماذج لثلاث ذرات مختلفة، ما الذي يمكنك أن تستنتجه حول النماذج الثلاثة المُبيّنة في الشكل؟

A . تُبيّن جميعها أيونات موجبة

B . تُبيّن جميعها أيونات سالبة

C . تُبيّن جميعها العنصر نفسه

8 .ما العدد الذري لذرة لها إلكترونان وثلاثة بروتونات وأربعة نيوترونات؟

A. 2

B. 3

C. 4

D. 7

استخدم الجدول التالي للإجابة عن السؤالين 9 و 10.

	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
A	8	8	8
B	8	8	10
C	8	9	8
D	9	10	9

9 . يُبيّن الجدول أعداد البروتونات والنيوترونات والإلكترونات في أربع ذرات.

أيّ ممّا يلي هي الذرّة السالبة الشحنة؟

A .A

B .B

C .C

D .D

10 . أيّ ذرة هي عنصر مختلف عن بقية العناصر؟

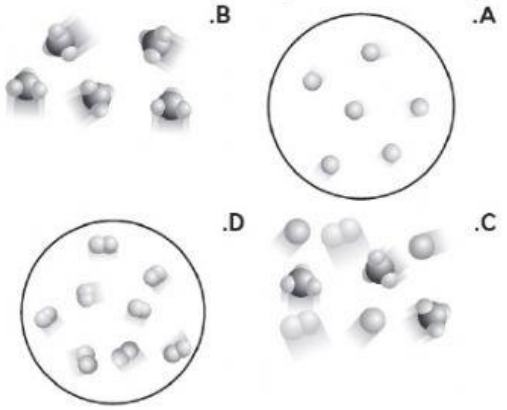
A .A

B .B

C .C

D .D

استخدم الشكل أدناه للإجابة عن الأسئلة 11 - 13



11. الصورة التي تمثل عنصر هي :

A .A

B .B

C .C

A, D .D

12. الصورة التي تمثل مركب هي :

A .A

B .B

C .C

D .D

13. الصورة التي تمثل خليط متجانس هي :

A .A

B .B

C .C

D .D

14 . أي مما يلي هو مادّة كيميائية؟

A . سلطة الفواكه

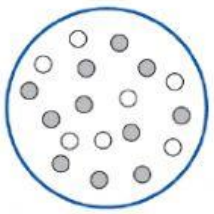
B . حبوب الجرانولا

C . سباغيتي

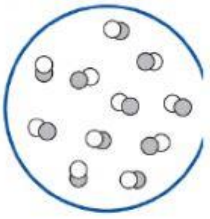
D . ملح الطعام

15 . أيّ مما يلي هو أفضل نموذج لخليط متجانس؟

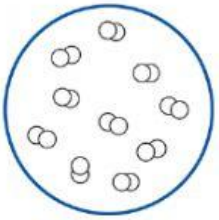
A.



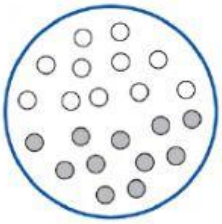
B.



C.



D.



16. أي مما يلي هو خاصية لكل الذرات؟

A . إلكترونات أكثر من البروتونات

B . نواة موجبة الشحنة

C . سحابة إلكترونات موجبة الشحنة

D . عدد متماثل من البروتونات والنيوترونات

17. أي مما يلي هو اسم آخر للمحلول؟

A . العنصر

B . المركّب

C . الخليط غير المتجانس

D .الخليط المتجانس

18. أيّ مما يلي يمكنك على الأرجح فصله إلى أجزائه المكوّن منها باستخدام الترشيح؟

A . خليط غير متجانس مكوّن من مادتيْن سائلتيْن

B . خليط غير متجانس مكوّن من مادتيْن صلبتيْن

C . خليط متجانس مكوّن من مادتيْن سائلتيْن

D . خليط متجانس مكوّن من مادتيْن صلبتيْن

19. أين يوجد معظم كتلة الذرة؟

A . في الإلكترونات

B . في النيوترونات

C . في النواة

D . في البروتونات

20. أي ممّا يلي هو الوصف الأمثل لسحابة إلكترونات؟

A . منطقة من جسيمات مشحونة لها حد ثابت

B . إلكترونات في مسار ثابت حول النواة

C . حيز فارغ يحتوي بمعظمه على جسيمات صغيرة مشحونة

D . كتلة صلبة للشحنة حول النواة

21 . أي مما يلي يُعدّ صحيحًا بخصوص كربون - 12 مقارنة بكربون – 13 ؟

A . كربون - 12 فيه نيوترونات أكثر

B . كربون - 12 فيه بروتونات أكثر

C . كربون - 13 فيه نيوترونات أكثر

D . كربون - 13 فيه بروتونات أكثر

22 . ألقِ نظرة على مربع البوتاسيوم في الجدول الدوري المُبيّنة أدناه،

ما عدد الإلكترونات الموجودة في ذرّة غير مشحونة من البوتاسيوم؟

A. 19

B. 20

C. 39

D. 40