

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



## المراجعة النهائية استعداداً للامتحان

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الخامس ← علوم ← الفصل الثاني ← الملف

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس



## روابط مواد الصف الخامس على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

## المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني

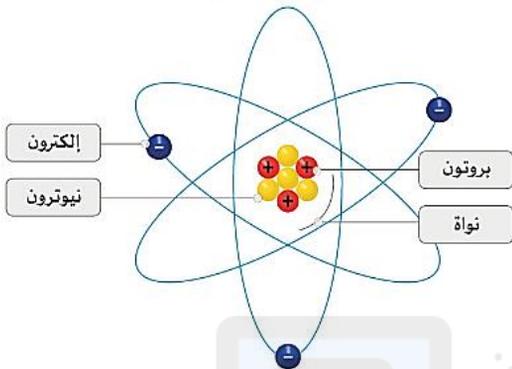
<a href="#">أسئلة الامتحان النهائي - بريدج</a>	1
<a href="#">مراجعة هامة وفق الهيكل الوزاري</a>	2
<a href="#">المراجعة النهائية استعداداً للامتحان</a>	3
<a href="#">مراجعة الوحدة الخامسة مع نموذج الإجابة</a>	4
<a href="#">تجميع أسئلة مراجعة وفق الهيكل الوزاري</a>	5

المراجعة النهائية للصف الخامس علوم في الفصل الدراسي الثاني 2022-2023

مديرة المدرسة : أ. نجاة شاهين

اعداد : أ. محمد سمير ظليه

أجزاء الذرة



أجب عن الأسئلة الآتية

1 ما الجسم دون ذري ويحمل الشحنة السالبة ويقع خارج النواة؟

1

A	البروتونات
B	النواة
C	الإلكترونات
D	النيوترونات

2 ما الكتلة الذرية للذرة التي بالشكل أعلاه؟

2

A	3
B	7
C	4
D	6

3 ما العدد الذري لذرة العنصر في الشكل أعلاه؟

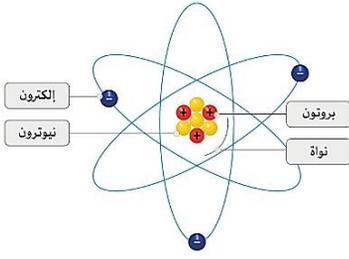
3

A	3
B	4
C	7
D	11

أيهما له شحنة موجبة ويقع داخل النواة ؟

4

أجزاء الدّرة



A البروتون

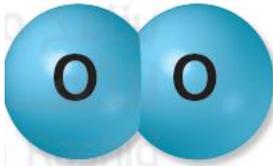
B الإلكترون

C النواة

D النيوترون

ما الوصف الدقيق للشكل أمامك ؟

5



A ذرة

B جزيء

C مركب

D نواة

ماذا يمثل الرقم المحاط بالمستطيل الأحمر في الصيغة أمامك ؟

6



A عدد الجزيئات

B عدد الذرات

C عدد العناصر

D عدد الأيونات

لعنصر النيتروجين عدد ذري يساوي 7 ، ما عدد البروتونات للعنصر الذي يليه في الجدول الدوري ؟

7



A 6

B 8

C 7

D 10

لما يعد الهيدروجين عنصر شائع على كوكب الأرض ؟

8

A لأنه غاز

B لأنه خفيف

C لوجوده بالماء

D جميع الإجابات خطأ



6	8
C	O
12	16

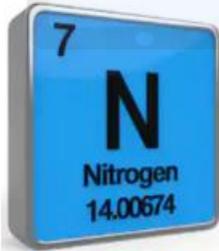
9 كم يزيد عدد بروتونات الأوكسجين عن عدد بروتونات الكربون ؟

9

14	A
2	B
12	C
16	D

10 ما الكتلة الذرية لعنصر النيتروجين ؟

10



14	A
7	B
21	C
12	D

11 إذا كان العدد الذري لعنصر النيتروجين يساوي 7 كم يكون عدد النيوترونات ؟

11

$$14-7=7$$

14	A
21	B
7	C
3	D

1 Hydrogen H 1	2 Helium He 2											13 Boron B 5	14 Carbon C 6	15 Nitrogen N 7	16 Oxygen O 8	17 Fluorine F 9	18 Neon Ne 10
3 Lithium Li 3	4 Beryllium Be 4											11 Copper Cu 29	12 Zinc Zn 30				
11 Sodium Na 11	12 Magnesium Mg 12	3 Scandium Sc 21	4 Titanium Ti 22	5 Vanadium V 23	6 Chromium Cr 24	7 Manganese Mn 25	8 Iron Fe 26	9 Cobalt Co 27	10 Nickel Ni 28								
19 Potassium K 19	20 Calcium Ca 20											5 Boron B 5	6 Carbon C 6	7 Nitrogen N 7	8 Oxygen O 8	9 Fluorine F 9	10 Neon Ne 10

## استخدم الجدول الدوري أعلاه في الإجابة عن الآتي

12 ما العنصر شبه الفلز في العنصر الآتية ؟

12

الصوديوم Na	A
البورون B	B
الفلور F	C
الليثيوم Li	D

13 أي العنصر التالية يجمع بينهما التشابه في الخصائص الكيميائية ؟

13

الصوديوم Na والكالسيوم Ca	A
النيتروجين N والأكسجين O	B
الليثيوم Li و الصوديوم Na	C
المغنسيوم Mg والكالسيوم Ca	D
الإجابتين C , D	E

14 ما العنصر اللافلزي الغير نشط في مجموعة العناصر التالية (خامل) ؟

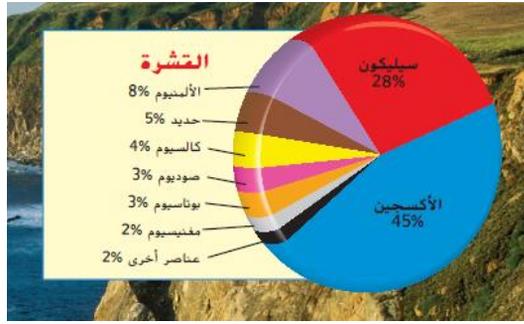
14

الصوديوم Na	A
البورون B	B
النيون Ne	C
الليثيوم Li	D

ما أكثر العناصر انتشاراً في القشرة الأرضية ؟

15

A	النيتروجين
B	الأكسجين
C	الهيدروجين
D	الكالسيوم



ما ثاني أكثر العناصر انتشاراً في القشرة الأرضية ؟

16

A	الألمنيوم
B	الحديد
C	الأكسجين
D	السيليكون

ما الاستخدام الشائع لليود ؟

17



A	صناعة الزجاج
B	الألعاب النارية
C	تعقيم مياه الشرب
D	معالجة الجروح

ما العنصر اللافلزي الذي يضاف إلى مياه الشرب للتخلص من البكتيريا الضارة ؟

18



A	الكلور
B	اليود
C	الكربون
D	السيليكون



Hydrogen H 1																		Helium He 2
Lithium Li 3	Beryllium Be 4																	
Sodium Na 11	Magnesium Mg 12											Boron B 5	Carbon C 6	Nitrogen N 7	Oxygen O 8	Fluorine F 9	Neon Ne 10	
Potassium K 19	Calcium Ca 20	Scandium Sc 21	Titanium Ti 22	Vanadium V 23	Chromium Cr 24	Manganese Mn 25	Iron Fe 26	Cobalt Co 27	Nickel Ni 28	Copper Cu 29	Zinc Zn 30							

ما هو العنصر شبه الفلزي ؟

23

النحاس الأصفر	A
الحديد	B
البورون	C
النيتروجين السائل	D

تصنف العملة النحاسية بصورة أفضل على أنها :

24

لافلز	A
شبه فلز	B
فلز	C
أيون	D

أي الفلزات يستخدم لاستبدال أعضاء الجسم ؟ ولماذا

25



الألمنيوم لأنه خفيف الوزن.	A
التيتانيوم ، لأنه لا يتفاعل مع جسم الإنسان	B
الحديد ، لأنه يتفاعل مع جسم الإنسان	C
البوتاسيوم ، لأنه يتفاعل مع جسم الإنسان .	D

26

جميع ما يلي من خصائص الفلزات ما عدا .....



A	قابلية الطرق والسحب
B	معظمها صلبة
C	لها بريق
D	رديئة التوصيل للكهرباء والحرارة .

27

لماذا يستخدم عنصر الألمنيوم في صنع المرايا ؟

A	رخيص الثمن ويسهل صقله
B	يصدأ بسرعة
C	نشط كيميائياً
D	خفيف الوزن

28

يحفظ الصوديوم والبوتاسيوم تحت الكيروسين .....

A	عناصر غير نشطة كيميائياً
B	لأنهما فلزات
C	لأنهما من العناصر النشطة كيميائياً
D	لأن لهما بريق .

29

ما المادة التي لا يمكن تحويلها إلى صورة أبسط عن طريق التفاعلات الكيميائية ؟

A	المركبات الأيونية
B	العناصر
C	المركبات التساهمية
D	الأيونات

عند اتحاد الفلزات مع اللافلزات في البيئة ينتج .....

30

A	التآكل
B	مركبات تساهمية
C	سبائك
D	أشباه موصلات

ما العنصر اللافلزي السائل في درجة حرارة الغرفة ؟

31



A	الكلور
B	البروم
C	اليود
D	الهيليوم

الشكل أمامك يوضح جزيء الماء ويشير السهم إلى .....

32



A	إلكترون
B	ذرة
C	بروتون
D	نواة

توصف المياه الموحلة على أنها .....

33



A	محاليل
B	مخاليط غروية
C	مخاليط معلقة
D	الكتروليينات

جميع ما يلي من خصائص الغرويات ما عدا .....

34



A	جسيماته صغيرة .
B	لا يترسب في القاع.
C	جسيماته كبيرة.
D	الدخان والمايونيز والرغوة من الغرويات

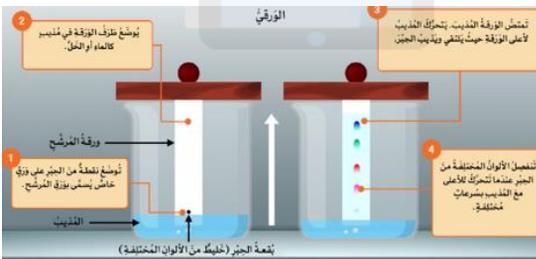
لفصل سوائل تختلف في درجة غليانها نستخدم .....

35

A	الترشيح
B	القشط
C	التقطير
D	الكروماتوجرافيا

تستخدم طريقة الكروماتوجرافيا لفصل السوائل بناءً على اختلاف .....

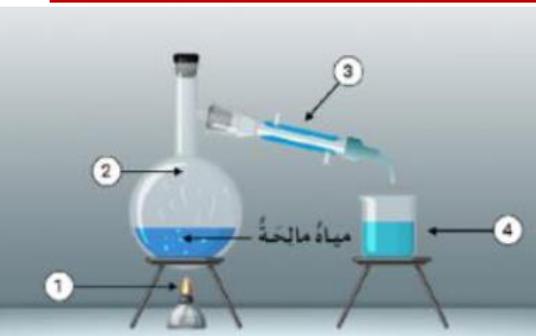
36



A	درجة غليانها
B	طريقة تبخيرها
C	سرعة حركة جزيئاتها
D	ذوبانها

ماذا يمثل الرقم 4 في عملية التقطير البسيط كما بالصورة أمامك ؟

37



A	بخار ماء
B	ماء مالح
C	ماء نقي
D	ملح

لفصل عدة سوائل مختلفة في درجة غليانها نستخدم .....

38

A	التقطير
B	الترشيح
C	الكروماتوجرافيا
D	قمع فصل

ما الذي يجعل محلول السكر والماء مخففاً أكثر؟

39



A	إضافة السكر مع التقليب
B	تسخين المحلول
C	إضافة الماء مع التقليب
D	تبخير جزء من المحلول

أي مركب يمكن أن يسبب فقدان اللعان لأحد الفلزات؟

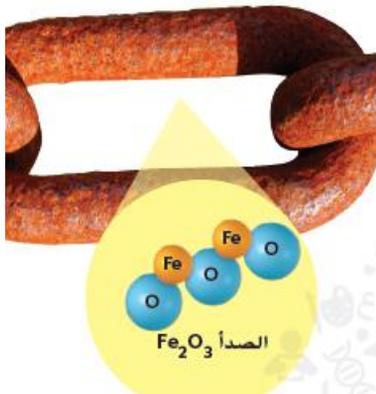
40



A	NaCl
B	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
C	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>
D	NaCl

ما الاسم الكيميائي للصدأ؟

41



A	أكسيد الحديد Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
B	ثاني أكسيد الكربون C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>
C	كلوريد الصوديوم NaCl
D	ثاني أكسيد الكربون CO <sub>2</sub>

التفاعل الكيميائي أدناه يبين تشكيل .....

42



خليط	A
حمض	B
مركب	C
الملح	D

ما نواتج التفاعل في المعادلة أمامك ؟

43



أسياتات الصوديوم وحمض الأسيتيك	A
الماء وثاني أكسيد الكربون وأسياتات الصوديوم	B
حمض الأسيتيك وبيكربونات الصوديوم	C
بيكربونات الصوديوم	D

ادرس الرسم التخطيطي أمامك ، وفقاً لقانون حفظ الكتلة . يكون لكلا جانبي السهم

44



ترتيب الذرات نفسه	A
نفس العناصر الكيميائية	B
العناصر في حالة المادة نفسها	C
عدد متساو من المواد المتفاعلة والنواتج	D

ما عدد ذرات الهيدروجين في المتفاعلات ؟

45



5	A
6	B
4	C
2	D

ما عدد ذرات الأكسجين في النواتج ؟

46



3	A
2	B
6	C
4	D

ما الاسم الكيميائي للصيغة التي أمامك

47



أكسيد النيتروز	A
ثالث أكسيد النيتروز	B
ثالث أكسيد ثنائي النيتروجين	C
ثاني أكسيد ثنائي النيتروجين	D

جميع ما يلي من خصائص الأحماض ما عدا ؟

48



مذاق الليمون  
حامض، لأنه يحتوي  
على جفص.

المذاق حامض	A
يجعل ورق تباع الشمس الأزرق باللون الأحمر	B
يذوب في الماء ويعطي أيون الهيدروكسيد -OH	C
يتفاعل مع الفلزات ويعطي غاز الهيدروجين	D

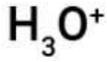
جميع ما يلي من خصائص القواعد ما عدا ؟

49

المذاق مر	A
تجعل ورق تباع الشمس الأحمر باللون الأزرق	B
تذوب في الماء ويعطي أيون الهيدروكسيد -OH	C
تتفاعل مع الفلزات وتعطي غاز الهيدروجين	D

ما شحنة أيون الهيدرونيوم؟

50



A	موجبة
B	سالبة
C	متعادلة
D	غير مشحون

ما الحمض الموجود في معدة الإنسان؟

51

A	حمض الهيدروكلوريك HCl
B	حمض الفوسفوريك $H_3PO_4$
C	حمض الكبريتيك $H_2SO_4$
D	حمض النيتريك $HNO_3$

ما الخاصية غير الموجودة في أي قاعدة؟

52

A	تجعل ورق تباع الشمس الأزرق يتحول إلى اللون الأحمر
B	إذابة الشعر
C	إذابة الدهون والزيوت
D	طعمها مر

ما الخاصية التي تصف القاعدة؟

53

A	الملمس صابوني
B	الطعم الحامضي
C	إنتاج أيونات الهيدروجين في الماء
D	تجعل ورق تباع الشمس الأزرق يتحول إلى اللون الأحمر

ما شحنة أيون الهيدروكسيد؟

54



- |   |         |
|---|---------|
| A | موجبة   |
| B | سالبة   |
| C | محايدة  |
| D | متعادلة |

عند ذوبان الأحماض في الماء يعطي أيون .....

55

- |   |             |
|---|-------------|
| A | الهيدروكسيد |
| B | الهيدرونيوم |
| C | الفلوريد    |
| D | الصوديوم    |

عند ذوبان القاعدة في الماء تعطي أيون .....

56

- |   |             |
|---|-------------|
| A | الفلوريد    |
| B | الهيدرونيوم |
| C | الصوديوم    |
| D | الهيدروكسيد |

من خصائص القاعدة .....

57

- |   |  |
|---|--|
| A | لمس صابوني                               |
| B | الطعم حامض                               |
| C | إنتاج أيونات الهيدروجين في الماء         |
| D | تجعل ورق تباع الشمس الأزرق باللون الأحمر |

عند تفاعل الأحماض مع القواعد ينتج ملح ومادة لها رقم هيدروجيني يساوي .....

58

- |   |    |
|---|----|
| A | 14 |
| B | 0  |
| C | 7  |
| D | 3  |

..... لمعالجة التربة الحمضية نستخدم مادة لها رقم هيدروجيني يساوي

59

1	A
2	B
10	C
3	D

..... يعد وجود الملح والفلفل في وعاء معاً مثلاً على

60

معلقات	A
محاليل	B
مخاليط	C
مركبات	D

..... المادة التي لها رقم هيدروجيني يساوي 4 توصف على أنها

61



A	أيون
B	حمض
C	قاعدة
D	ملح

..... المادة التي لها رقم هيدروجيني يساوي 11 توصف على أنها

62

A	أيون
B	حمض
C	قاعدة
D	ملح

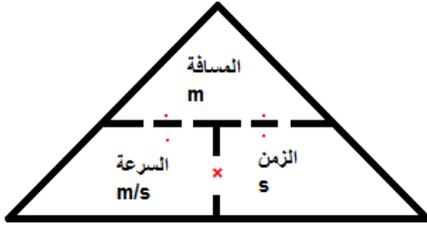
..... عند تفاعل الأحماض مع الفلزات ينتج غاز

63

A	النيتروجين
B	الأكسجين
C	الهيدروجين
D	الكلور

ما سرعة عداء يقطع مسافة 100 متر في زمن قدره 10 ثوان ؟

64



10 m/s A

1000 m/s B

100 m/s C

1 m/s D

ما وحدة قياس السرعة ؟

65

g A

(m/s)/s B

N C

m/s D

ما الوحدة التي تصف بشكل صحيح التسارع ؟

66

g A

(m/s)/s B

N C

m/s D

في أي فترة يكون التسارع مساوي للصفر ؟

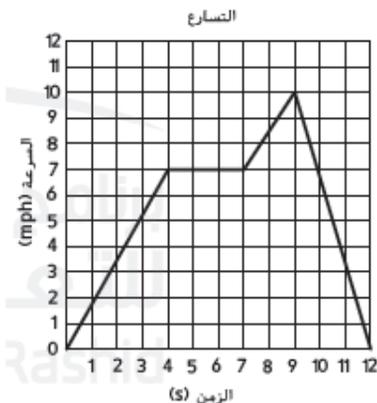
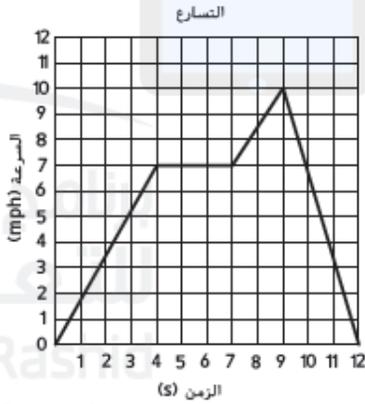
67

0 — 4 ثوان A

9 — 12 ثوان B

4 — 7 ثوان C

0.9 — 7 ثوان D



في أي فترة يكون التسارع سالب ؟

68

0 — 4 ثوان A

9 — 12 ثوان B

4 — 7 ثوان C

0.9 — 7 ثوان D

ما الذي يصف ميل الأجسام إلى مقاومة تغييرات الحركة ؟

69

الزمن	A
السرعة	B
القصور الذاتي	C
التسارع	D

ما وحدة قياس القوة ؟

70

g	A
(m/s)/s	B
N	C
m/s	D

إذا زادت قوى غير متوازنة تؤثر على جسم فإن الجسم سوف .....

71

يبقى ساكناً	A
يبقى في سرعة ثابتة	B
يبقى في سرعة متجهة ثابتة	C
يتسارع أكثر	D

إذا أثرت قوى متوازنة على جسم فإن الجسم سوف .....

72

يبقى ساكناً	A
يبقى في سرعة ثابتة	B
يتسارع أكثر	C
( A+B)	D

أيهما يوضح مفهوم القوى المتوازنة ؟

73

دراسة تميل على جدار أحد الأبنية	A
طائرة ورقية تقع على الأرض	B
حافلة تتسارع على منعطف	C
تبطيء الرياح من سرعة أحد العدائين	D

ما محصلة القوى بالنيوتن ، وما اتجاه التسارع ؟

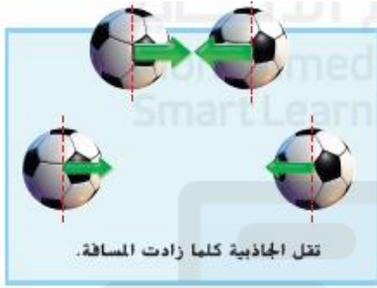
74



A	150 يساراً
B	150 يميناً
C	صفر
D	250 يساراً

ما الذي نريد فعله لتقليل قوة الجذب بين الأرض والجسم ؟

75



A	تقليل المسافة بين الأرض والجسم
B	زيادة كتلة الجسم
C	زيادة المسافة بين الأرض والجسم
D	زيادة درجة حرارة الهواء والرطوبة على الأرض

ينص قانون نيوتن الثالث على ..... (اختر أكثر من إجابة)

76

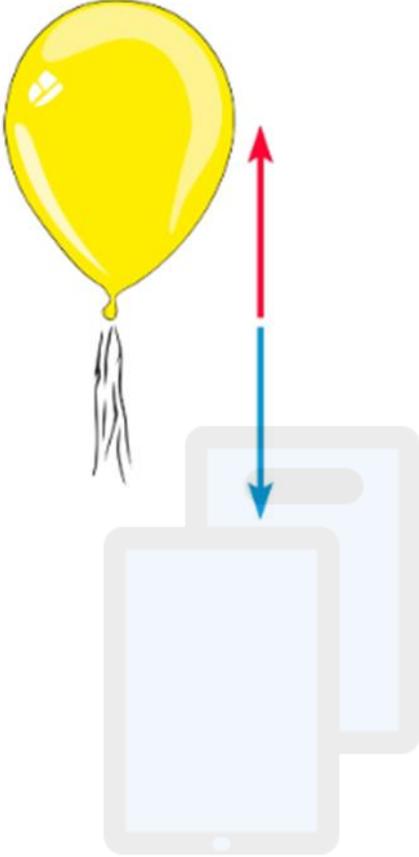


A	توجد قوة رد فعل فقط
B	يوجد لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار ومعاكسة لها بالاتجاه
C	أن القوة توجد على شكل أزواج فعل ورد فعل
D	لا تؤثر قوة الفعل وقوة رد الفعل على الجسم نفسه .
E	توجد القوة منفردة وليس على شكل أزواج

ما اسم القوة التي تعاكس قوة الفعل ؟

77

A	قوة الفعل
B	القوى المتوازنة
C	القوى غير المتوازنة
D	قوة رد الفعل



A	قوة الفعل ورد الفعل لهما مقدارين مختلفين .
B	تحرك البالون لأعلى فعل بينما انطلاق الغاز لأسفل رد فعل
C	انطلاق الغاز لأسفل فعل بينما تحرك البالون لأعلى رد فعل
D	الفعل ورد الفعل قوتان تؤثران في نفس الاتجاه

تم تحميل هذا الملف من  
موقع المناهج الإماراتية

[alManahj.com/ae](http://alManahj.com/ae)

مديرة المدرسة  
أ - نجاة شاهين



معلم المادة  
محمد سمير أحمد ظلمه