

أوراق عمل مراجعة هيكل العلوم بريدج مع الحل



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

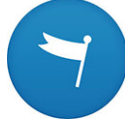
موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف السابع ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-11-14 22:15:56

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

حل مراجعة الأسئلة المقالية (الكتابية) وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج	1
مراجعة الأسئلة المقالية (الكتابية) وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج	2
حل مراجعة الأسئلة الموضوعية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج	3
مراجعة الأسئلة الموضوعية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج	4
حل كراسة تدريبية مراجعة وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج	5

معلومات عامة:

الجدول الزمني لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول للعام الأكاديمي 2026/2025
Term 1 Exam Schedule for the Academic Year 2025/2026

Exam Timing	الفترة الزمنية	Exam Application	صيغة الاختبار	Subject	المادة	Date	التاريخ
10:30 - 09:00 صباحاً	الفترة الأولى	Paper-based	ورقي	العلوم	Science	الخميس Thursday 2025/11/20	
11:30 - 10:30 صباحاً	الفترة الثانية	Electronic	إلكتروني				

نوع الأسئلة:

20 سؤال - الاختيار من متعدد
5 أسئلة - مقالية

الامتحان ورقي وإلكتروني
الآلة الحاسبة : مسموحة

الأسئلة الموضوعية

السؤال 2: إضافي - امتحانات سابقة

تقليل الانحياز في التحقيق العلمي يتم من خلال:

- 1 تكرار وأخذ عينات
- 2 التجربة العمياء
- 3 كل ما سبق

إجراء يقلل الانحياز فلا يعرف الباحث أو الخاضع للدراسة العنصر الذي يُختبر فيه:

- 1 الانحياز
- 2 التكرار
- 3 التجربة العمياء

أجرى طالب الاستقصاء العلمي التالي لاختبار التذوق لإحدى أنواع الحبوب الجديدة، ما الذي يجب عمله حتى يتم تقليل الانحياز أثناء التحقيق العلمي؟



- 1 معرفة الطالب بأسعار العناصر التي يختبرها
- 2 إجراء الطالب الاستقصاء مرة واحدة دون تكرار
- 3 إجراء الطالب للتجربة العمياء

السؤال 1 : صفحة رقم 9- نص الكتاب و جدول 1

أي من المعلومات التالية غير صحيحة عن النظرية العلمية والقانون العلمي؟

- 1 النظرية العلمية هي شرح للملاحظات أو الأحداث بناءً على المعرفة المكتسبة.
- 2 القانون العلمي نمط أو حدث في الطبيعة يكون صحيحاً على الدوام.
- 3 عادةً ما يكون القانون العلمي أكثر تعقيداً من النظرية العلمية.

السؤال 2: صفحة رقم 10-11- نص الكتاب والشكل التوضيحي

أي مما يأتي ليس مصدرًا للإنحياز؟

- 1 السجلات الدقيقة
- 2 اختيار الأجهزة
- 3 تكوين الفرضية

السؤال 2: إضافي - امتحانات سابقة

هو مقارنة ما تعرفه في الأساس بالمعلومات التي تحصل عليها كي تقرر ما إذا تتفق معها أم لا:

- 1 التفكير الناقد
- 2 الانحياز
- 3 العصف الذهني

السؤال 5: صفحة رقم 62 و 64- نص الكتاب والشكل 13

أي الخصائص الفيزيائية التالية ليس لها دور عادة في فصل مكونات خليط؟

- 1 الحجم، وقابلية الذوبان
- 2 المغناطيسية، والكثافة
- 3 الكتلة، والتوصيل

السؤال 6: صفحة رقم 65- نص الكتاب والشكل 14

أي مما يلي لا يتغير أثناء التغير الفيزيائي؟

- 1 حالة المادة
- 2 درجة الحرارة
- 3 كتلة الكلية

السؤال 7: صفحة رقم 70-71- نص الكتاب والشكل 16

أي مما يلي ليس من مؤشرات التغير الكيميائي؟



تغير في اللون
color change

1



تجمد الماء
Freezing of water

2



تغير في الطاقة
Energy change

3



فقاعات غازية
Bubbles

4

السؤال 3: صفحة رقم 14-15- نص الكتاب والجدول 2,3 والتحويل

الوحدة الأساسية لقياس التيار الكهربائي في النظام الدولي للوحدات هي:

- 1 متر
- 2 أمبير
- 3 ثانية

السؤال 4: صفحة رقم 16- نص الكتاب والشكل 6 والجدول 4

أي بيانات طالب في الجدول أدناه قياساته هي الأكثر دقة؟

الطالب A الطالب B الطالب C

السؤال 4: سؤال إضافي - امتحان سابق.

أي بيانات طالب في الجدول أدناه قياساته هي الأكثر ضبطاً؟

الطالب A الطالب B الطالب C

الجدول 4 بيانات الطلاب بشأن درجة الانصهار			
الطالب C	الطالب B	الطالب A	
181.2°C	190.0°C	183.5°C	المحاولة 1
182.0°C	183.3°C	185.9°C	المحاولة 2
181.7°C	187.1°C	184.6°C	المحاولة 3
181.6°C	186.8°C	184.7°C	المتوسط
درجة انصهار السكر (القيمة المقبولة) 185°C			

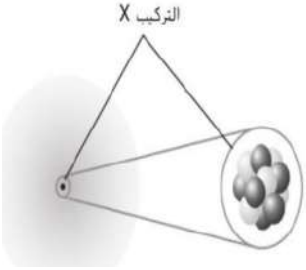
أي بيانات طالب في الجدول أدناه قياساته هي الأكثر دقة؟

الطالب 1 الطالب 2 الطالب 3

بيانات الطلاب بشأن درجة الغليان			
الطالب 3	الطالب 2	الطالب 1	
99.9° C	98.9° C	99.9° C	المحاولة 1
98.9° C	98.9° C	99.8° C	المحاولة 2
97.9° C	98.9° C	99.7° C	المحاولة 3
98.9° C	98.9° C	99.8° C	المتوسط
درجة الغليان (القيمة المقبولة) 100° C			

السؤال 10: إضافي - امتحان سابق.

ما اسم التركيب (x) في الشكل المقابل؟

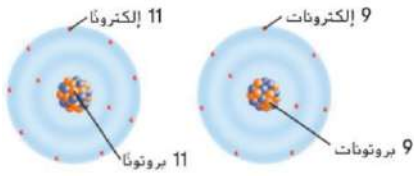


1 سحابة إلكترونات

2 نيوترون

3 نواة

السؤال 10: إضافي - امتحان سابق.



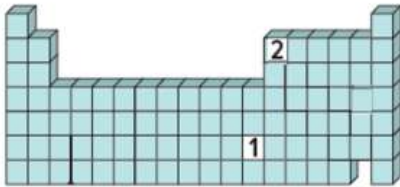
1 عنصرين مختلفين

2 أيونين مختلفين

3 نظيرين مختلفين

السؤال 11: صفحة رقم 124, 125, 126- نص الكتاب والأشكال 4, 5

أي مما يلي صحيح بالنسبة لتصنيف العنصرين 1 و 2 في الشكل أدناه؟



1 فلز و 2 لا فلز

2 شبه فلز و 2 لا فلز

3 فلز و 2 شبه فلز

السؤال 12: صفحة رقم 127, 128- نص الكتاب والشكل 6

أي من قوائم العناصر التالية تكوّن مجموعة في الجدول الدوري الموضح أدناه؟

1 F, Cl, Br, I, At, Ts

2 Si, As, Te, At, Og

3 P, Se, I, Rn

الجدول الدوري للعناصر

PERIODIC TABLE OF THE ELEMENTS

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H 1.008	2 He 4.003																
3 Li 6.941	4 Be 9.012											5 B 10.81	6 C 12.01	7 N 14.01	8 O 16.00	9 F 19.00	10 Ne 20.18
11 Na 22.99	12 Mg 24.31											13 Al 26.98	14 Si 28.09	15 P 30.97	16 S 32.07	17 Cl 35.45	18 Ar 39.95
19 K 39.10	20 Ca 40.08	21 Sc 44.96	22 Ti 47.88	23 V 50.94	24 Cr 52.00	25 Mn 54.94	26 Fe 55.85	27 Co 58.93	28 Ni 58.69	29 Cu 63.55	30 Zn 65.38	31 Ga 69.72	32 Ge 72.64	33 As 74.92	34 Se 78.97	35 Br 79.90	36 Kr 83.80
37 Rb 85.47	38 Sr 87.62	39 Y 88.91	40 Zr 91.22	41 Nb 92.91	42 Mo 95.94	43 Tc 98.91	44 Ru 101.1	45 Rh 102.9	46 Pd 106.4	47 Ag 107.9	48 Cd 112.4	49 In 114.8	50 Sn 117.3	51 Sb 121.8	52 Te 127.6	53 I 126.9	54 Xe 131.3
55 Cs 132.9	56 Ba 137.3	57 La 138.9	58 Ce 140.1	59 Pr 140.9	60 Nd 144.2	61 Pm 144.9	62 Sm 150.4	63 Eu 151.9	64 Gd 157.3	65 Tb 158.9	66 Dy 162.5	67 Ho 164.9	68 Er 167.3	69 Tm 168.9	70 Yb 173.0	71 Lu 174.9	
87 Fr 223.0	88 Ra 226.0	89 Ac 227.0	90 Th 232.0	91 Pa 231.0	92 U 238.0	93 Np 237.0	94 Pu 244.0	95 Am 243.0	96 Cm 247.0	97 Bk 247.0	98 Cf 251.0	99 Es 252.0	100 Fm 257.0	101 Md 258.0	102 No 259.0	103 Lr 262.0	

السؤال 8: صفحة رقم 74- نص الكتاب والشكل 19
أي مما يلي يزيد من سرعة التفاعل الكيميائي؟

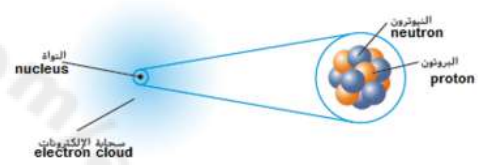
1 نقص في التركيز

2 زيادة كل من التركيز ودرجة الحرارة

3 نقص في مساحة السطح

السؤال 9: صفحة رقم 102- نص الكتاب والجدول 2

أي العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بالشكل الموضح أدناه؟



1 معظم كتلة الذرة تتركز في مساحة صغيرة تدعى النواة

2 يوجد في النواة البروتونات والإلكترونات

3 شحنة النواة متعادلة

السؤال 10: صفحة رقم 104, 108, 103- نص الكتاب والأشكال 16, 11 والجدول 3

أي من الجسيمات في الجدول أدناه هي نظائر للعنصر نفسه؟

الجسيم	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
1	1	1	1
2	2	2	2
3	3	2	2
4	4	1	2

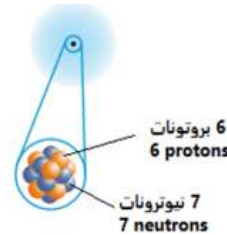
1 و 2

2 و 3

1 و 4

السؤال 10: إضافي - امتحان سابق.

ما العدد الكتلي لذرة العنصر الموضحة في الشكل أدناه؟



6

7

13

السؤال 13: صفحة رقم 136, 137, 138- نص الكتاب والشكل 9, 10, 11 السؤال 15: صفحة رقم 144, 145- نص الكتاب والشكل 13, 14

في أي مكان على **الجدول الدوري** نتوقع أن نجد عناصر ليست لها خواص فلزية أو لها القليل منها؟

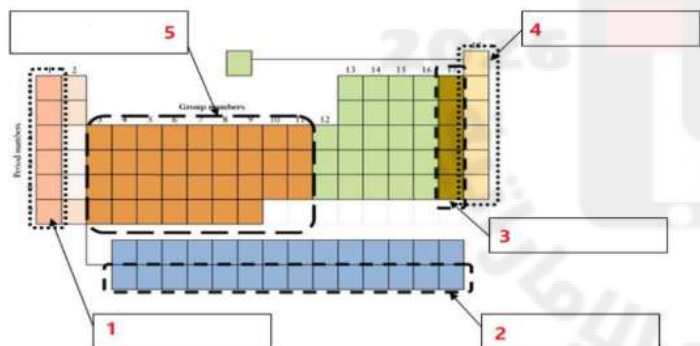
- 1 الغازية
- 2 السائلة
- 3 الصلبة

- 1 في منتصف الجدول الدوري
- 2 في الجانب الأيسر من الجدول الدوري
- 3 في الجانب الأيمن من الجدول الدوري

السؤال 16: صفحة رقم 146, 147, 148, 149, نص الكتاب, الأشكال 15, 16, 18

ما **الرقم** الذي يُشير إلى المجموعة التي تتفاعل عناصرها مع الفلز لإنتاج ملح؟ في الشكل أدناه:

- 4
- 5
- 3



السؤال 14: صفحة رقم 134, 135- نص الكتاب والشكل 8 تكون كثافة **الفلزات** ودرجة غليانها وانصهارها غالباً:

- 1 أقل من العناصر الأخرى في الجدول الدوري
- 2 أكبر من العناصر الأخرى في الجدول الدوري
- 3 متقاربة مع جميع عناصر الجدول الدوري

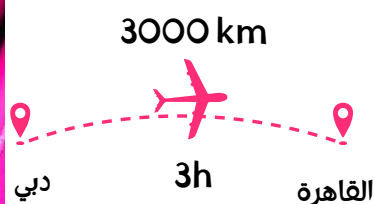
السؤال 14: إضافي - امتحانات سابقة

أي مما يلي ليس من خصائص الفلزات؟

- 1 الهشاشة
- 2 قابلية السحب
- 3 التوصيل

السؤال 17: صفحة رقم 162, 163, 164, 165, نص الكتاب, الأشكال 2, 4, 5

سافرت طائرة مسافة 3000 km بين مدينة دبي ومدينة القاهرة في زمن قدره 3 h , كم يبلغ متوسط سرعتها؟



- 1 1000 km/h
- 2 9000 km/h
- 3 300 km/h

السؤال 14: إضافي - امتحانات سابقة

أي فئة من فئات العناصر التالية تمثل ثلاثة أرباع الجدول الدوري تقريباً؟

- 1 أشباه الفلزات
- 2 اللافلزات
- 3 الفلزات

السؤال 18: صفحة رقم 175, 176, 177, نص الكتاب, الأشكال 10, 12

السؤال 17: إضافي - امتحانات سابقة

أي الصُّور التالية تُمثل قوة مجال؟

مستخدماً الرسم التخطيطي أدناه ما قيمة الإزاحة بين النقطة A والنقطة B؟



1



2



3

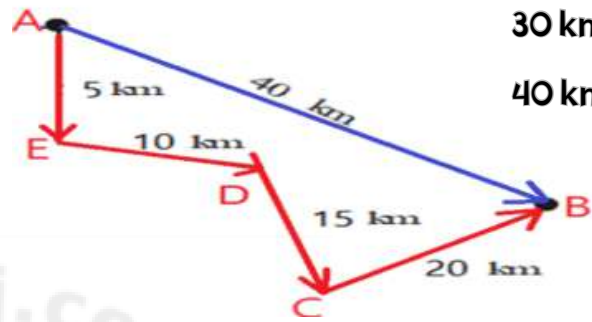


4

1 35 km

2 30 km

3 40 km

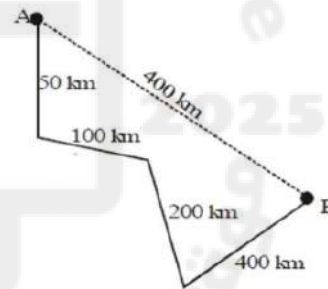


ما الإزاحة بين النقطة A والنقطة B؟

1 400 km

2 100 km

3 750 km



السؤال 19: صفحة رقم 177, 178 نص الكتاب, الأشكال 13, 14, 15

ما مقدار القوة المحصلة المؤثرة في الجسم؟



• 30 N إلى اليمين

• 30 N إلى اليسار

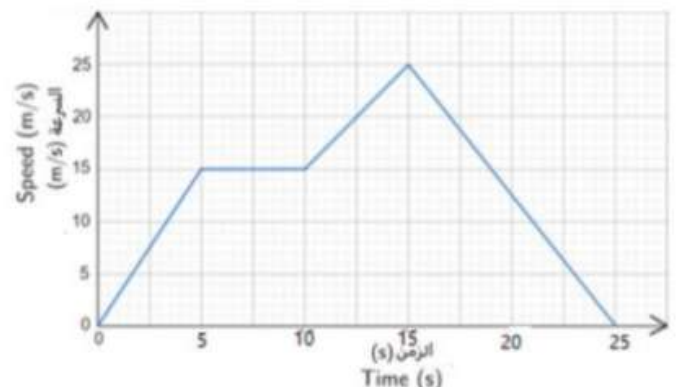
• 60 N إلى اليمين

ما المصطلح الذي يصف الحركة خلال الفترة من 5 إلى 10 ثوانٍ؟

1 السرعة الثابتة

2 تناقص السرعة

3 تزايد السرعة



السؤال 20 : صفحة رقم 184, 186, 187, 188, 189,

نص الكتاب, الأشكال 17, 20, 21 الجدول 1

إذا أثرت بقوة مقدارها 6 N في كرة كتلتها 3 kg , فما مقدار

التسارع بوحدة m/s^2 ؟

• 0.5

• 2

• 3

الأسئلة الكتابية

السؤال 21:

- صفحة رقم 6, 7: نصّ الكتاب, الشكل 2
- صفحة رقم 17: نصّ الكتاب, الجدول 5, الشكل 7
- صفحة رقم 18, 19, 20, نصّ الكتاب, والأشكال

اذكر فائدة كل أداة علمية في الجدول التالي:

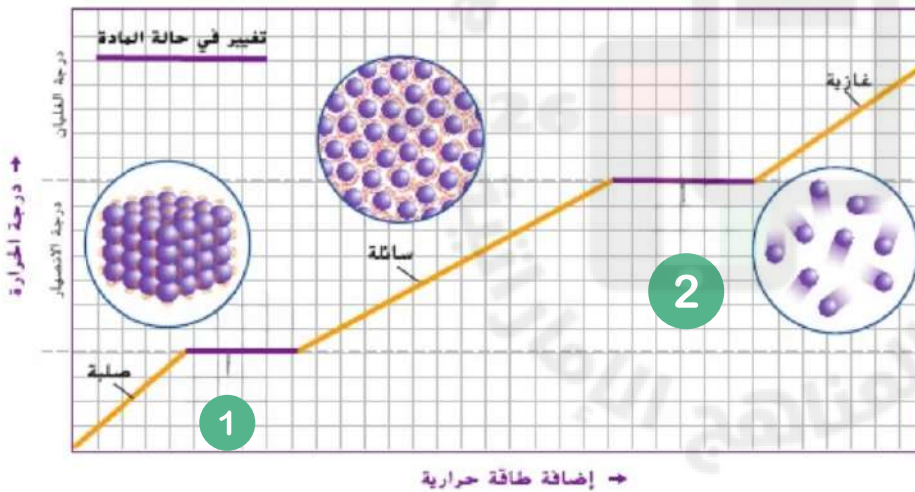
اسم الأداة العلمية	الفائدة / الأهمية
الميكروسكوب (المجهر المركب)	
الميزان	
الثيرموميتر	
العدسة اليدوية المكبرة	

السؤال 22:

- صفحة رقم 63, 64, نصّ الكتاب, الشكل 11
- صفحة رقم 65, نصّ الكتاب, الشكل 15
- صفحة رقم 72, 73, نصّ الكتاب, الأشكال 17, 18

السؤال 22:

ادرس الشكل المجاور وأجب عن
الأسئلة التالية



1. عند إضافة طاقة حرارية إلى مادة صلبة, ماذا يحدث لجسيمات هذه المادة؟

2. ما اسم الدرجة التي تتغير فيها المادة من الحالة السائلة إلى الصلبة؟

3. عند وضع جليد في يوم حار يبدأ بالانصهار. ما الرقم الذي يوضح ذلك في الرسم البياني؟

4. عند وضع إناء من الماء على موقد يغلي. ما الرقم الذي يوضح ذلك في الرسم البياني؟

الأسئلة الكتابية

السؤال 22: الجزء الثاني

اكمل الفراغات في الجدول أدناه

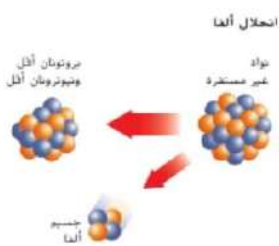
رمز العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد النيوترونات	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات
C	6		7		6
N		14	7	7	

34- أكمل المعادلة الكيميائية التالية كي تصبح موزونة :

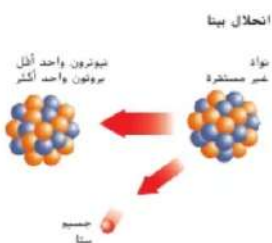


السؤال 23 : الجزء الأول

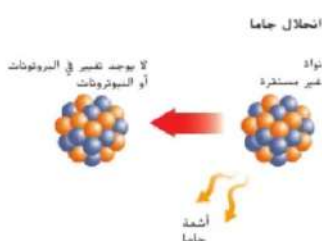
ادرس الشكل المجاور وأجب عن الأسئلة التالية



ما التغيّر الذي يحدث في العدد الذري عند انحلال ألفا؟



ما التغيّر الذي يحدث في العدد الذري عند انحلال بيتا؟



ما التغيّر عند انبعاث أشعة غاما؟

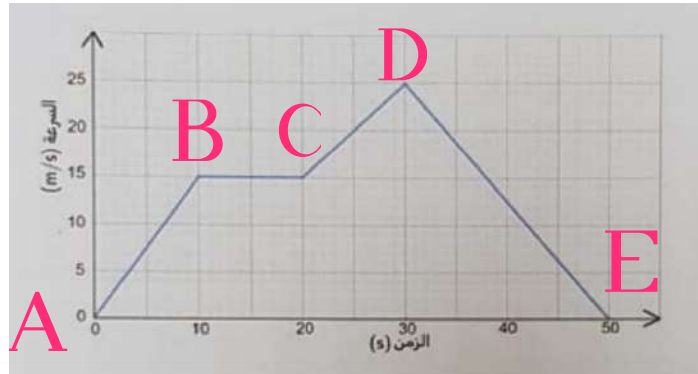
الأسئلة الكتابية

السؤال 24 أجب عن الأسئلة التالية مستخدماً الجدول الدوري التالي:

- هل العنصر الذي رمزه (C) في هذا الجدول فلز أم لافلز أم شبه فلز؟.....
- ما رمز العنصر في هذا الجدول الذي ينتمي إلى مجموعة الهالوجينات؟.....
- ما رمز العنصر شبه الفلز في هذا الجدول؟.....
- ما رمز العنصر الانتقالي في هذا الجدول؟.....
- ماذا يسمى كل صف أفقي في الجدول الدوري الحديث؟.....
- إذا أردت استخدام عنصر في صناعة عاكسات الشمس، ما رمز العنصر الذي تختارينه؟
.....
- ما اسم المجموعة التي ينتمي إليها العنصر الذي رمزه A؟.....
- ما رمز العنصر الذي ينتمي إلى مجموعة عناصر لا تتفاعل مع غيرها من العناصر إلا في ظروف خاصة في المختبر؟.....
- العنصر الذي رمزه E هو الوحيد المستخدم في مقاييس الحرارة (الترمومتر). برأيك
ما السبب؟.....

الأسئلة الكتابية

السؤال 25: استخدم الرسم البياني للإجابة عن الأسئلة



يمثل الرسم البياني التالي
السرعة مقابل الزمن لحركة
حافلة عند كل نقطة أثناء
رحلتها

1. ما الفترة الزمنية التي تُمثّل مرحلة التباطؤ (التسارع السالب)؟
2. ما الفترتان الزمّنيّتان اللتان ازدادت فيهما سرعة الحافلة؟9.....
3. خلال الفترة الزمنية من النقطة B إلى النقطة C, ماذا حدث لسرعة الحافلة؟
4. تسارع الحافلة على الرسم البياني من النقطة C إلى النقطة D.

الأجوبة

- 1 عادةً ما يكون القانون العلمي.....
- 2 (إضافي) السجلات الدقيقة
- 2 (إضافي) التفكير الناقد
- 2 (إضافي) كل ما سبق
- 2 (إضافي) التجربة العمياء
- 2 (إضافي) إجراء الطالب للتجربة العمياء
- 3 أمبير
- 4 الطالب A
- 4 (إضافي) الطالب C
- 4 (إضافي) الطالب 1
- 5 الكتلة، والتوصيل
- 6 الكتلة الكلية
- 7 تجمد الماء
- 8 زيادة كل من التركيز ودرجة الحرارة
- 9 معظم كتلة الذرة تتركز في.....
- 10 1 و 4
- 10 (إضافي) 13
- 10 (إضافي) نواة
- 10 (إضافي) عنصرين مختلفين
- 11 1 فلز و 2 شبه فلز
- 12 F, Cl, Br, I, At, Ts
- 13 في الجانب الأيمن من الجدول الدوري
- 14 أكبر من العناصر الأخرى في الجدول الدوري

14 (إضافي) الهشاشة

14 (إضافي) الفلزات

15 الغازية

16 3

17 1000 km/h

17 (إضافي) 40 km

17 (إضافي) 400 km

17 (إضافي) السرعة الثابتة

18 الصورة الثانية

19 30 N إلى اليمين

20 2

$$\frac{6 \text{ N}}{3 \text{ kg}} = \frac{\text{القوة}}{\text{الكتلة}} = \text{التسارع}$$

$$2 \text{ m/s}^2 = \text{التسارع}$$

الأسئلة الكتابية - الأجوبة

السؤال 21 :

- صفحة رقم 6, 7: نصّ الكتاب, الشكل 2
- صفحة رقم 17: نصّ الكتاب, الجدول 5, الشكل 7
- صفحة رقم 18, 19, 20, نصّ الكتاب, والأشكال

اسم الأداة العلمية	الفائدة / الأهمية
الميكروسكوب (المجهر)	يستخدم لتكبير الأجسام الدقيقة التي لا تُرى بالعين المجردة ودراسة
الميزان	يُستخدم لقياس كتلة الأجسام بدقة في التجارب العلمية.
الثيرموميتر	يُستخدم لقياس درجة الحرارة بدقة في التجارب والملاحظات العلمية.
العدسة اليدوية	تساعد على تكبير الأشياء الصغيرة لتسهيل رؤيتها بوضوح دون الحاجة

السؤال 22 الجزء الأول : ادرس الشكل المجاور وأجب عن الأسئلة التالية

1. عند إضافة طاقة حرارية إلى مادة صلبة, ماذا يحدث لجسيمات هذه المادة؟
تزداد طاقة الجسيمات وتتحرك أسرع وتتباعث حتى تنصهر.
2. ما اسم الدرجة التي تتغير فيها المادة من الحالة السائلة إلى الصلبة؟
التجمد
3. عند وضع جليد في يوم حار يبدأ بالانصهار. ما الرقم الذي يوضح ذلك في الرسم البياني؟
2
4. عند وضع إناء من الماء على موقد يغلي. ما الرقم الذي يوضح ذلك في الرسم البياني؟
1

السؤال 22: الجزء الثاني

أكمل الفراغات في الجدول أدناه

رمز العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد النيوترونات	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات
C	6	6+7=13	7	6	6
N	7	14	7	7	7

34- أكمل المعادلة الكيميائية التالية كي تصبح موزونة :



الأسئلة الكتابية

السؤال 23 : الجزء الثاني

- هل A يمثل ذرة متعادلة؟
- نعم، لأنها تحتوي على 11 بروتون و 11 إلكترون.
- ماذا حصل للإلكترونات في B؟
- فقدت إلكترونًا واحدًا (أصبحت 10 إلكترونات).
- ما شحنة B؟
- شحنة موجبة

السؤال 23 : الجزء الأول

- ما التغير الذي يحدث في العدد الذري عند انحلال ألفا؟
- ينقص العدد الذري بمقدار اثنين لأن النواة تطلق جسيم ألفا .
- ما التغير الذي يحدث في العدد الذري عند انحلال بيتا؟
- يزداد العدد الذري بمقدار واحد لأن نيوترونًا يتحول إلى بروتون داخل النواة.
- ما التغير عند انبعاث أشعة غاما؟
- لا يتغير العدد الذري لأن غاما تطلق طاقة فقط ولا تغير النواة.

السؤال 24 :

- لا فلز
- C
- B
- E
- دورة
- السيليكون (B)
- العناصر القلوية
- D
- لأنه يسائل في درجة حرارة الغرفة

السؤال 25:

1. ما الفترة الزمنية التي تمثل مرحلة التباطؤ (التسارع السالب)؟ 30-50
2. ما الفترتان الزمئيتان اللتان ازدادت فيهما سرعة الحافلة؟ 0-10 و 20-30
3. خلال الفترة الزمنية من النقطة B إلى النقطة C، ماذا حدث لسرعة الحافلة؟ لم تتغير
4. تسارع الحافلة على الرسم البياني من النقطة C إلى النقطة D

$$a = \frac{V_f - V_i}{t} = \frac{30-20}{10} = \frac{10}{10} = 1 \text{ m/s}^2$$