

معلومات عامة:

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

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

نوع الأسئلة:

20 سؤال - الاختيار من متعدد

5 أسئلة - مقالية

الامتحان ورقي وإلكتروني
الآلية الحاسبة: مسموحة

الأسئلة الموضوعية

السؤال 2: إضافي - امتحانات سابقة

تقليل الانحياز في التحقيق العلمي يتم من خلال:

- 1 التكرار وأخذ عينات
- 2 التجربة العميماء
- 3 كل ما سبق

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

- 1 الانحياز
- 2 التكرار
- 3 التجربة العميماء

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



السؤال 1: صفحة رقم 9- نص الكتاب وجدول 1

أيٌ 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 مصدراً للإنحياز؟

- 1 السجلات الدقيقة
- 2 اختبار 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

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

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

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

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

- 1 متر
- 2 أمبير
- 3 ثانية

السؤال 6: صفحة رقم 65-66 - نص الكتاب والشكل 14

أي مما يلي لا يتغير أثناء التغير الفيزيائي؟

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

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

الوحدة الأساسية لقياس التيار الكهربائي في النظام الدولي للوحدات هي:

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

أي مما يلي ليس من مؤشرات التغير الكيميائي؟



تغير في اللون
color change

1



تجدد الماء
Freezing of water

2



تغير في الطاقة
Energy change

3



formation of bubbles
Bubbles

4

أي بيانات طالب في الجدول أدناه قياساته هي الأكثر ضبطاً؟

الطالب A الطالب B الطالب C

السؤال 4: سؤال إضافي - امتحان سابق.

الطالب A الطالب B الطالب C

الجدول 4 بيانات الطالب 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 السكرور (القيمة المقبولة) 185°C			

أي بيانات طالب في الجدول أدناه قياساته هي الأكثر دقة؟

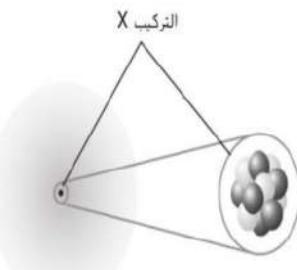
الطالب 1 الطالب 2 الطالب 3

بيانات الطالب 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 8: صفحة رقم 74 - نص الكتاب والشكل 19

أي مما يليزيد من سرعة التفاعل الكيميائي؟

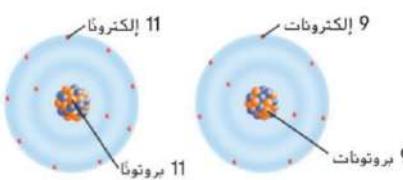
1 نقص في التركيز

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؟



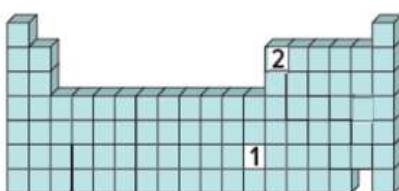
1 عنصران مختلفين

2 أيونين مختلفين

3 نظيرين مختلفين

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

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



1 فلز 2 لا فلز

2 شبيه فلز 2 لا فلز

3 فلز 2 شبيه فلز

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

1 معظم كتلة الذرة تتركز في مساحة صغيرة تُدعى النواة

2 يوجد في النواة البروتونات والإلكترونات

3 شحنة النواة متعدالة

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

أي من الجسيمات في الجدول أدناه هي ظائر للعنصر نفسه؟

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

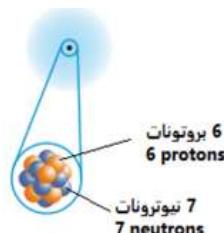
291 .

392 .

491 .

السؤال 10: إضافي - امتحان سابق.

ما العدد الكتلي لذرة العنصر الموضحة في الشكل أدناه؟



6 .

7 .

13 .

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 10.811	6 C 12.011	7 N 14.012	8 O 16.000	9 F 19.000	10 Ne 20.198	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
11 K 39.08	12 Ca 40.08	13 Sc 41.98	14 Ti 47.88	15 V 50.94	16 Cr 52.00	17 Mn 54.94	18 Fe 55.85	19 Co 58.93	20 Ni 61.55	21 Cu 63.98	22 Zn 65.39	23 Ga 69.72	24 Ge 71.97	25 As 74.97	26 Se 78.97	27 Br 81.80	28 Kr 83.80
29 Rb 81.92	30 Sr 83.81	31 Y 88.91	32 Zr 91.22	33 Nb 92.91	34 Mo 95.94	35 Tc 98.00	36 Ru 101.00	37 Rh 102.94	38 Pd 103.94	39 Ag 107.84	40 Cd 111.84	41 In 113.84	42 Sn 114.84	43 Sb 115.84	44 Te 126.9	45 Xe 131.3	46 Rn 136.0
47 Cs 132.9	48 Ba 137.3	49 Hf 178.5	50 Ta 180.9	51 W 183.8	52 Re 186.2	53 Os 189.2	54 Pt 192.2	55 Ir 193.1	56 Au 197.6	57 Hg 200.6	58 Pb 202.2	59 Bi 209.0	60 Po (210)	61 At (222)	62 Rn (222)	63 Fr (223)	64 Ra (225)
65 Ce 140.1	66 Pr 140.9	67 Nd 144.2	68 Pm 145.0	69 Sm 150.4	70 Eu 152.0	71 Gd 157.3	72 Tb 162.5	73 Dy 164.9	74 Er 167.3	75 Tm 168.9	76 Yb 173.0	77 Lu 175.0	78 Hf 178.5	79 Ta 180.9	80 W 183.8	81 Re 186.2	82 Os 189.2
83 Tb 152.0	84 Dy 156.6	85 Ho 159.9	86 Er 162.5	87 Tm 164.9	88 Yb 173.0	89 Lu 175.0	90 Hf 178.5	91 Ta 180.9	92 W 183.8	93 Re 186.2	94 Os 189.2	95 Pt 192.2	96 Ir 193.1	97 Au 197.6	98 Hg 200.6	99 Pb 202.2	100 Bi (209)
101 Fr (223)	102 Ra (225)	103 Ac (227)	104 Rf (229)	105 Db (260)	106 Sg (265)	107 Bb (269)	108 Mt (281)	109 Ds (272)	110 Nh (286)	111 Fl (288)	112 Mc (289)	113 Lv (290)	114 Ts (294)	115 Og (296)	116 Fr (298)	117 Rg (299)	118 Og (299)

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

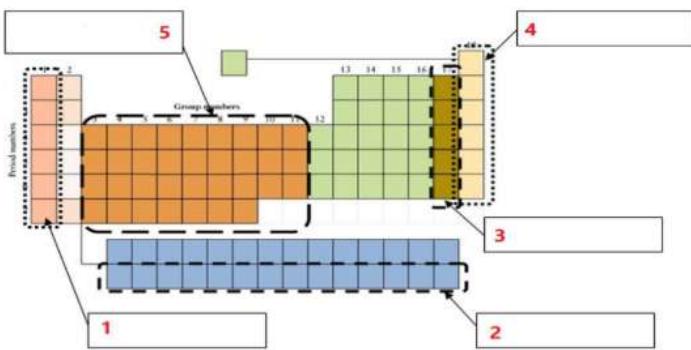
عند درجة حرارة الغرفة، توجد معظم الالافلات في الحالة:

- 1 الغازية
- 2 السائلة
- 3 الصلبة

السؤال 16: صفحة رقم 147, 146, 148, 149 - نص الكتاب، الأشكال، 15, 16, 17.

ما **الرقم** الذي يشير إلى المجموعة التي تتفاعل عناصرها مع الفلزات
لإنتاج ملح؟ في الشكل أدناه

- 4 .
- 5 .
- 3 .



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؟



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

في أي مكان على **الجدول الدوري** تتوقع أن تجد عناصر ليس لها خواص فلزية أو لها القليل منها؟

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

السؤال 14: صفحة رقم 135, 134 - 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
أيٌّ مما يلي ليس من خصائص الفلزات؟

- 1 الهشاشة
- 2 قابلية السحب
- 3 التوصيل

السؤال 14: إضافي - امتحانات سابقة
أيٌّ فئة من فئات العناصر التالية تمثل ثلاثة أرباع **الجدول الدوري** تقريباً؟

- 1 أشباه الفلزات
- 2 الالافلات
- 3 الفلزات

السؤال 18: صفحة رقم 175, 176, 177، نص الكتاب، الأشكال 10, 12, 15

السؤال 17: إضافي - امتحانات سابقة

أي الصور التالية تمثل قوة مجال؟



1



2



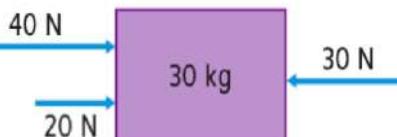
3



4

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

ما مقدار القوة المحسنة المؤثرة في الجسم؟



- 30 N إلى اليمين
- 30 N إلى اليسار
- 60 N إلى اليمين

السؤال 20: صفحة رقم 184, 185, 186, 187, 188, 189

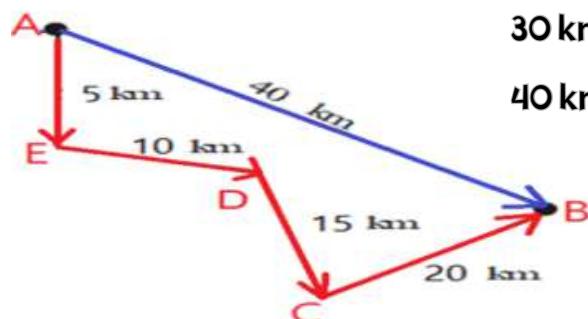
نص الكتاب، الأشكال، 17, 20, 21، الجدول 1

إذا أثربت بقوة مقدارها 6 N في كرة كتلتها 3 kg ، فما مقدار التسارع بوحدة m/s^2 ؟

- 0.5
- 2.
- 3.

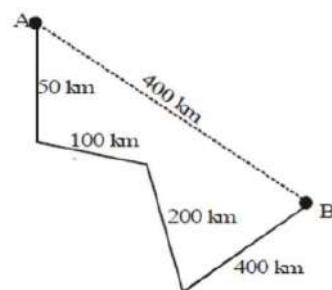
مستخدماً الرسم التخطيطي أدناه ما قيمة الإزاحة بين النقطة A والنقطة B؟

- | | |
|-------|---|
| 35 km | 1 |
| 30 km | 2 |
| 40 km | 3 |



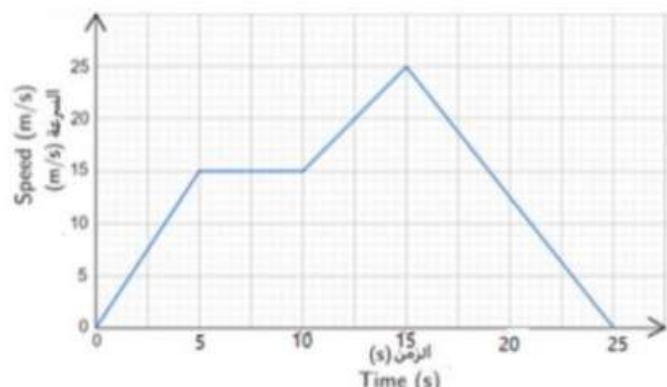
ما الإزاحة بين النقطة A والنقطة B؟

- | | |
|--------|---|
| 400 km | 1 |
| 100 km | 2 |
| 750 km | 3 |



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

- 1 السرعة الثابتة
- 2 تناقص السرعة
- 3 تزايد السرعة



الأسئلة الكتابية

السؤال 21 :

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

اذكر فائدة كل أداة علمية في الجدول التالي:

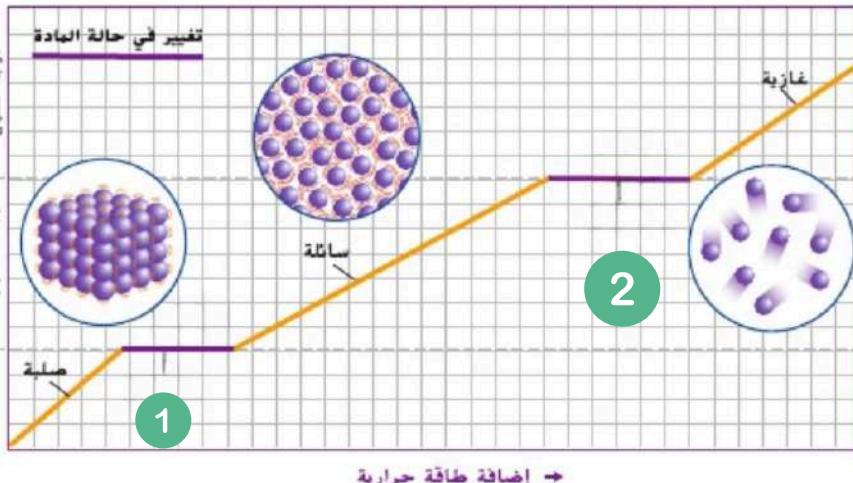
اسم الأداة العلمية	الفائدة / الأهمية
الميكروسكوب (المجهر المركب)	
الميزان	
الثيرموميتر	
العدسة اليدوية المكبرة	

السؤال 22 :

- صفحة رقم 63, 64, 65 : نص الكتاب, الشكل 11
- صفحة رقم 15 : نص الكتاب, الشكل 15
- صفحة رقم 17, 18, 23, 72 : نص 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

اكتب الفراغات في الجدول أدناه

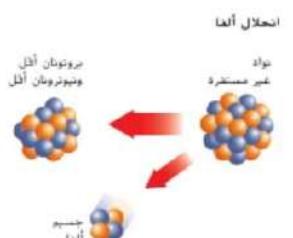
رمز العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد النيوترونات	عدد البروتونات	عدد إلكترونات
C	6		7		6
N	14	7	7		7

34 - أكمل المعادلة الكيميائية التالية كي تصبح موزونة :

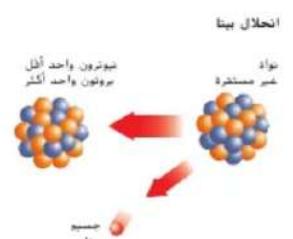


السؤال 23: الجزء الأول

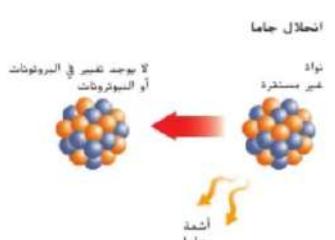
ادرس الشكل المجاور وأجب عن الأسئلة التالية



ما التغيير الذي يحدث في العدد الذري عند انحلال أمونيا؟



ما التغيير الذي يحدث في العدد الذري عند انحلال بيتا؟



ما التغيير عند ابتعاث أشعة جاما؟

الأسئلة الكتابية

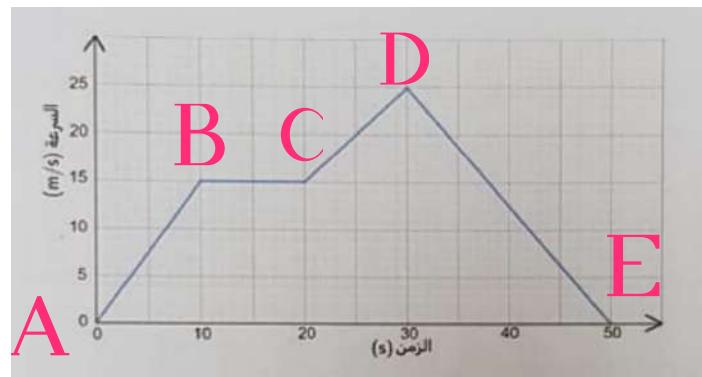
السؤال 24 أجب عن الأسئلة التالية مستخدماً الجدول الدوري التالي:



- 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 شبيه الفلز في هذا الجدول؟.....
- ما رمز العنصر الانتقال 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 الزئبق هو الوحيد المستخدم في مقاييس الحرارة (الثرمومتر).
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

- ما الفترة الزمنية التي تمثل مرحلة التباطؤ (التسارع السالب)? 9
- ما الفتراتان الزمنيتان اللتان ازدادت فيهما سرعة الحافلة؟ 9
- خلال الفترة الزمنية من النقطة B إلى النقطة C، ماذا حدث لسرعة الحافلة؟ 9
- تسارع الحافلة على الرسم البياني من النقطة C إلى النقطة D.

الأجوبة

14 (إضافي) المشاشة

14 (إضافي) الفلزات

15 الغازية

3 16

1000 km/h 17

40 km 17 (إضافي)

400 km 17 (إضافي)

17 (إضافي) السرعة الثابتة

18 الصورة الثانية

19 30 N إلى اليمين

2 20

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

$$2 \text{ m/s}^2 = \text{التسارع}$$

1 عادةً ما يكون القانون العلمي.....

2 (إضافي) السجلات الدقيقة

2 (إضافي) التفكير الناقد

2 (إضافي) كل ما سبق

2 (إضافي) التجربة العميماء

2 (إضافي) إجراء الطالب للتجربة العميماء

3 أمبير

4 الطالب A

4 (إضافي) الطالب C

4 (إضافي) الطالب 1

5 الكتلة، والتوصيل

6 الكتلة الكلية

7 تجمد الماء

8 زيادة كلٌّ من التركيز ودرجة الحرارة

9 معظم كتلة الذرة تتركز في.....

10 4 و 1

10 (إضافي) 13

10 (إضافي) نواة

10 (إضافي) عنصرين مختلفين

11 1 فلاز و 2 شبه فلاز

12 F, Cl, Br, I, At, Ts

13 في الجانب الأيمن من الجدول الدوري

14 أكبر من العناصر الأخرى في الجدول الدوري

الأسئلة الكتابية - الأجوبة

السؤال 21 :

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

الفائدة / الأهمية	اسم الأداة العلمية
يستخدم لتكبير الأجسام الدقيقة التي لا تُرى بالعين المجردة ودراسة الخلايا والتفاصيل الصغيرة.	الميكروскоп (المجهر المركب)
يُستخدم لقياس كتلة الأجسام بدقة في التجارب العلمية.	الميزان
يُستخدم لقياس درجة الحرارة بدقة في التجارب والملحوظات العلمية.	الثيرmomميت
تساعد على تكبير الأشياء الصغيرة لتسهيل رؤيتها بوضوح دون الحاجة لمجهر.	العدسة اليدوية المكبرة

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 وتبتعد 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؟

1

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

2

السؤال 22: الجزء الثاني

اكمِل الفراغات في الجدول أدناه

رمز العنصر	العدد الذري	العدد الكتلي	عدد النيوترونات	عدد البروتونات	عدد إلكترونات
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 التغيير الذي يحدث في العدد الذري عند انحلال ألفا؟

ينقص العدد الذري بمقدار اثنين لأن النواة تطلق جسيم ألفا.

ما التغيير الذي يحدث في العدد الذري عند انحلال بيتا؟

يزداد العدد الذري بمقدار واحد لأن نيوترونًا يتحول إلى بروتون داخل النواة.

ما التغيير عند انبعاث أشعة غاما؟

لا يتغير العدد الذري لأن غاما تطلق طاقة فقط ولا تغير النواة.

السؤال 24 :

- لألفاز

C •

B •

E •

- دورة

• السيليكون (B)

• العناصر القلوية

D •

- لأنه سائل في درجة حرارة الغرفة

السؤال 25 :

1. ما الفترة الزمنية التي تمثل مرحلة التباطؤ (التسارع السالب)؟ 30-50

2. ما الفترتانِ الزمنيتانِ اللتانِ 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

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