

## السؤال الأول

45

ضع خطأً تحت البديل الصحيح لكل عبارة مما يلى:

- ميزان ثلاثي الأذرع

- مجهر ضوئي مركب

- أنبوب اختبار.

- كمبيوتر

- المتغير التابع

- المتغير المستقل

- الثابت

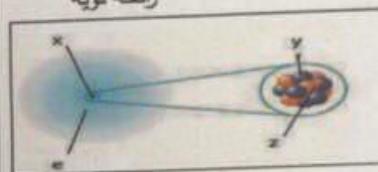
- المتغير

- رائحة قوية

- نسيج خشن

- لون أحمر

15 m طولا



3. أي مما يلى هو ملاحظة كمية ؟

- سحابة الكترونات

- نيوترون

- نواة

- الالغاز

- الفلازات

- الغازات

- صياغة الفرضية

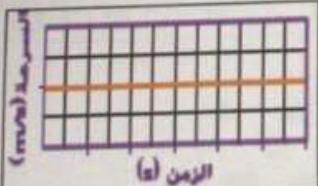


- أشياء الفلازات

- المجلات الدقيقة

- اختيار الأجهزة

5. أي فئة من فئات العناصر التالية تمثل ثلاثة أرباع الجدول الدوري تقريراً ؟



- يتحرك السباح بسرعة ثابتة.

- السباح في حالة السكون.

- يتسارع السباح.

- سرعة السباح متغيرة.

6. إذا ازدادت المسافة بين جسمين، فإن قوة الجاذبية بين هذين الجسمين:

- تزداد

- تتشتت احتكاكا

- تزداد

- تتناقص

- تبقى كما هي

7. يوضح الرسم البياني أدناه حركة أحد السباحين، أي من العبارات التالية تصف حركة السباح ؟

15 N إلى الغرب

15 N إلى الشرق

185 N إلى الغرب

185 N إلى الشرق

1

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الإلكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي، أو أي وسيلة أخرى

- ومن يخالف ذلك سيتعدد في حقه الإجراءات القانونية المنصوص عليها.

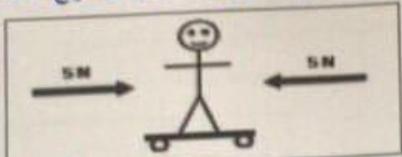
- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراقبى التفدير مراعاة ذلك، ورصد المخالفات، واتخاذ الإجراءات اللازمة



AUH09004A07GENSCIT1P008



10. تحرك مترجل بسرعة ثابتة إلى اليسار. وفجأة، أثرت القوّات الموضّعات فيه، أي مما يلي يصف حركة المترجل عندما



- تغير في الحجم

- قابلية الذوبان

- الحجم

- حالة المادة

- تغير في النقطة المرجعية

- التوصيل

- الكثافة الكلية

- الرمز الكيميائي

- تزداد سرعته.
- تتقلّل حركة ثابتة.

- تتوقف حركته.

- تتقلّل سرعته.

11. ماذا ينتهي عن حركة جسم معين؟

- تغير في الكثافة

- تغير في الموقع.

12. أي خاصية فيزيائية ليس لها دور عادي في قتل المخالفين؟

- المغناطيسية

- الكثافة

13. ي = يمي + يغير أثناء التغير الفيزيائي؟

- حالة المادة

- درجة الحرارة

14. إذا كان الأيون يحتوي على 10 إلكترونات و 12 بروتونا و 13 نيوترونا، فما شحنة الأيون؟

2-

1-

3+-

2+-

15. ما الذي يمثله العدد الذي فيه كسر في مفتاح العنصر؟

- الكثافة الذرية

- العدد الذري

### السؤال الثاني

30

أولاً : استخدم الجدول التالي في الإجابة على السؤالين أرقام (16 و 17) :

16. أي من السيارات التالية يكون تسارعها سالبة؟

- السيارة A - السيارة B - السيارة C - السيارة D

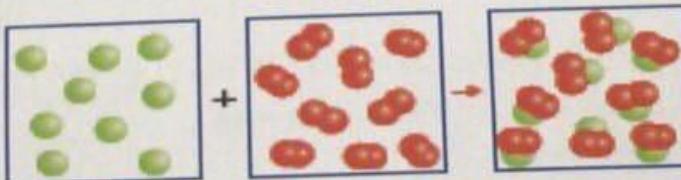
17. أي سيارة أو سيارات يكون تسارعها أكبر من  $2 \text{ m/s}^2$  ؟

- السيارة A فقط

- السيارات A و C و D

ثانياً : أجب عن الأسئلة التالية :

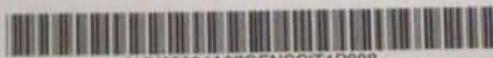
18. اشرح طريقة توضيح الرسم التخطيطي أدناه لمفهوم حفظ الكتلة.



**ينص قانون حفظ الكتلة  
على أن الكتلة تبقى كما  
هي قبل وبعد التغيير**

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية أو أجزاءها أو بعد الامتحان من خلال الماء أو أي وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى ومن يخالف ذلك سيطرد من حقوق الامتحانة

- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ووزارات التربية والتعليم ورصد المخالفات واتخاذ الإجراءات اللازمة

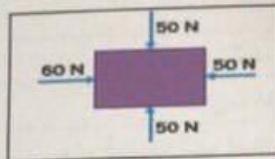


AUH09004A07GENSCIT1P008



19. كيف يمكن زيادة سرعة التفاعل الكيميائي بين الخل وكربونات الصوديوم الهيدروجينية الصلبة؟

## بزيادة درجة الحرارة والتركيز



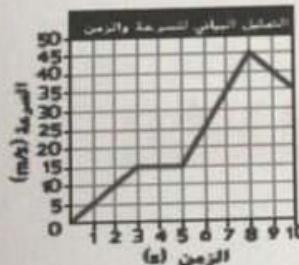
20. الشكل يوضح القوى المؤثرة على صندوق، تمعنه ثم صف حركة الصندوق.

**ستوقف يتحرك الصندوق  
نحو اليمين 10 N**



21. حلل القوى الأربع المؤثرة في طائرة تحلق على ارتفاع 3,000 m، كما هو موضح أدناه. كيف تؤثر هذه القوى في حركة الطائرة؟

**قوة الرفع وقوة الدفع  
وقدرة الشحوب وقدرة  
الجاذبية  
تؤثر هذه القوى على قدرة  
الطيارية وحركتها**



22. ما الفترة الزمنية التي كانت فيها سرعة الجسم ثابتة؟

**من 3 إلى 5**

23. ما المصطلح الذي يصف السرعة في الفترة الزمنية من 8 إلى 10 ثوان؟

**التسارع المتسارع**

24. حدد الفترات التي تتزايد فيها السرعة واكتبها:

- **من 0 إلى 3.**
- **من 5 إلى 8.**

25. أذكر نوعان من الحركات لا تتبع قوانين نيوتن الثلاثة؟

**أجبتي خطأً فما يكتبيها**

25



### السؤال الثالث

أولاً: الرسم البياني الوارد أدناه لمبيانات درجة الحرارة مع مرور الزمن عند تغير مادة ما من الحالة الصلبة إلى السائلة ثم إلى الغازية، تمعنه ثم أجب عما يلى :

26. فسر سبب ظهور خطوط أفقية في الرسم البياني.

**لبيان لنا الشىء الذى اثير  
فيها يوماً درجة الانصهار  
او الغليان**

3

- يحظر تصوير أو تداول الورقة الامتحانية قبل أو أثناء أو بعد الامتحان من خلال البريد الإلكتروني أو وسائل التواصل الاجتماعي أو أي وسيلة أخرى
- ومن يخالف ذلك سيتندد في حقه الإجراءات القانونية المتبعة
- على إدارات المدارس ولجان الامتحانات ومراكز التقدير مراعاة ذلك، ورصد المخالفات، والحد الإجراءات اللازمة



AUH09004A07GENSCIT1P008



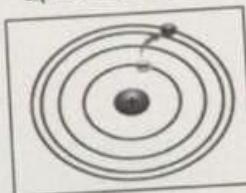
27. اختر من العمود الثاني الرقم المناسب للعمود الأول في الجدول التالي :

العمود الثاني	العمود الأول	الرقم المناسب
(1) هي درجة الحرارة التي تتحول عندها المادة السائلة إلى مادة غازية،	درجة الانصهار	4 ..)
(2) الكتلة لكل وحدة حجم من مادة كيميائية ما	درجة الغليان	1 ..)
(3) هو مقدار الحرّ الذي يشقّه شيء ما	الكثافة	2 ..)
(4) درجة الحرارة التي تتحول عندها مادة كيميائية ما من الحالة الصلبة إلى الحالة السائلة،	الحجم	3 ..)
(5) ذرات من نفس العنصر تحتوي على أعداد مختلفة من النيوترونات	العدد الكتبي	6 ..)
(6) مجموع عدد البروتونات والنيوترونات في الذرة	النظائر	5 ..)

ثانياً : أجب عن الأسئلة التالية :

استعن بالشكل التالي في الإجابة عن السؤالين (29، 28) :

أجب عن ثانياً إجابة صحيحة وكاملة  
تحصل على هدية (5) درجات



BOMS

28- عرف النموذج الذري المبين في الشكل وصف خصائصه.

هذا النموذج للعالم بور  
ويبيّن أن الالكترونات  
تدور في مستويات طاقة

29- ما أوجه الاختلاف بين هذا النموذج الذري والنماذج الذري الحديث؟

النموذج الذري الحديث  
يُشّل أن الالكترونات  
موجودة في سحابة  
الكترونات أما هنا  
النموذج فيبيّن أن  
الالكترونات تكون في  
مستويات طاقة

الحالات بينها

30- أي من التفاعلات تبدأ بنيوترون وينتاج عنها تكوين بروتون وإلكترون على الطاقة؟

دورة

32- علل : استخدام فلز الزنك في صناعة مقياس درجات الحرارة (الترموميترات).

لأنه سائل

انتهت الأسئلة  
بتوفيق والنجاح

