اسم الطالب: .....

المدرسة: .....

الرقم في البرنامج: .....

الشعبة: .....

United Arab Emirates
Ministry of Education

الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول

للعام الدراسي 2018/2017 م

الصف: السابع

المادة: العلوم

محلولة

المدرسة الإماراتية

رؤية VISION 2021

2017 2018

يملأ هذا الجدول بدقة تامة من قبل لجنة التقدير

This table is to be filled by markers

رقم السؤال	الدرجة Mark		المقدّر 1 Marker 1	المقدّر 2 Marker 2	المراجع Reviser
	بالأرقام In Figures	بالحروف In Words			
الأول					
الثاني					
الثالث					

الدرجة المعتمدة		المراجع العام Moderator	
الدرجة النهائية	100		

United Arab Emirates
Ministry of Education

الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

إدارة التقييم والامتحانات

المـــادة: العلوم

الصف: السابع

عدد صفحات الأسئلة: (5)

امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول
للعام الدراسي 2017 / 2018 م

40

السؤال الاول

ضع خطاً تحت البديل الصحيح لكل مما يلي:

1. سافرت طائرة مسافة 900 km بين مدينتي دبي والرياض في زمن قدره 2 h، كم يبلغ متوسط سرعتها ؟

1800 km/h ✍ 900 km/h ✍ 500 km/h ✍ 450 km/h ✍

2. واحد مما يلي ليس من مؤشرات حدوث تغير كيميائي :

تصاعد فقاعات غازية ✍ تغير في الرائحة ✍

تغير في الطاقة ✍ تغير في حالة المادة ✍

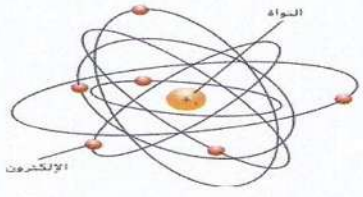
3. أي ممايلي لا يتغَير أثناء التغير الفيزيائي ؟

حالة المادة ✍ درجة الحرارة ✍ الكتلة الكلية ✍ الحجم ✍

4. إذا أثرت بقوة مقدارها 6 N في كرة كتلتها 3 kg ، فما ما مقدار التسارع بوحدة (m/s^2) ؟

0.5 ✍ 2 ✍ 3 ✍ 6 ✍

5. إلى أي عالم ينُسب نموذج الذرة المبين في الشكل المجاور ؟



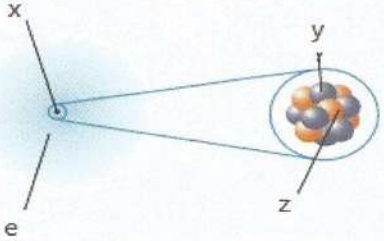
دالتون ✍ طومسون ✍

رذرفورد ✍ بور ✍

6. أي مما يلي يزيد من سرعة تفاعل كيميائي ؟

نقصان درجة الحرارة ✍ نقصان التركيز ✍ نقصان مساحة السطح ✍ زيادة درجة الحرارة ✍

7. ما الذي يمثله التركيب (x) في الشكل المقابل ؟



إلكترون ✍ النيوترون ✍

البروتون ✍ النواة ✍

8. في ذرات العناصر المختلفة يختلف دائمًا عدد :

النوى ✍ النيوترونات ✍ البروتونات ✍ الكواركات ✍

9. تُعد المعادلة الكيميائية التالية موزونة $CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$ لأن:

- عدد المواد الناتجة أقل من المتفاعلة
- عدد المواد المتفاعلة أقل من الناتجة
- عدد ذرات كل عنصر هو نفسه في كل طرف
- المعاملات نفسها في كل طرف

10. ما وجه الشبه بين العناصر في كل مجموعة في الجدول الدوري؟

- الكتلة الذرية
- الوزن الذري
- الخواص الكيميائية
- الاستخدامات العملية

11. أي مما يلي يُعتبر قوة تلامس ؟

- قوة الجاذبية
- قوة الاحتكاك
- القوة المغناطيسية
- القوة الكهربائية

12. أي ممايلي ليس من خصائص الفلزات ؟

- البريق
- قابلية للسحب
- الهشاشة
- التوصيل الكهربائي

13. أي جزء من الذرة يشكل معظم حجمها ؟

- سحابة من الإلكترونات
- النواة
- البروتونات
- النيوترونات

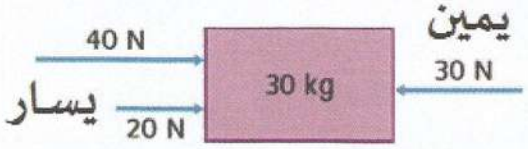
14. ما الذي يُمثله العدد الذي فيه كسور في مفتاح العنصر في الجدول الدوري ؟

- العدد الذري
- الكتلة الذرية
- الرمز الكيميائي
- حالة المادة

15. أي مما يلي لا يؤدي إلى تسارع الجسم ؟

- تغيّر الاتجاه
- السرعة المتجهة الثابتة
- انخفاض السرعة
- زيادة السرعة

16. ما مقدار محصلة القوة المؤثرة في الجسم في الشكل المقابل ؟



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

17. ما مقدار القوة المحصلة المؤثرة في الجسم عندما تؤثر فيه قوى متوازنة ؟

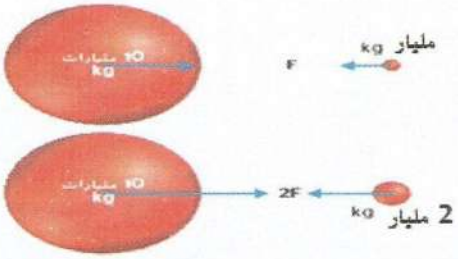
- 0 N
- 10 N
- 2 N
- −10 N

18. إذا بلغت القوة التي يؤثر بها رأس اللاعب في الكرة لأعلى 1.5 N فما مقدار القوة التي تؤثر الكرة في رأس اللاعب؟

-1.5 N ✓ 0 N

1.5 N 3 N

19. كيف تختلف قوة الجذب بين الجسمين السفليَين عن قوة الجذب بين الجسمين العلويَين بالشكل المجاور ؟



تزيد الضعف ✓ لا تختلف

تقل الضعف تقل الى النصف

20. أي من التفاعلات تبدأ بنيوترون ويُنتج عنها تكوين بروتون وإلكترون عالي الطاقة ؟

انحلال ألفا انحلال بيتا ✓ تكوين أيون موجب تكوين أيون سالب

السؤال الثاني

30

21. ضع رمز العبارة من القائمة الثانية أمام رقم العبارة المناسبة من القائمة الأولى:

الرمز	القائمة الأولى	القائمة الثانية
ل	1 – عدد البروتونات في ذرة العنصر	أ- الانحلال الإشعاعي
و	2 – الطول الكلي للمسار الذي قطعه الجسم	ب – النظير المشعّ
ج	3 – مجموع أعداد البروتونات والنيوترونات في الذرّة	ج – العدد الكتلي
هـ	4- المسافة بين بين الموقع الابتدائي والموقع النهائي	د – العدد الذرّي
ز	5- متوسط كتلة نظائر العنصر	هـ- الإزاحة
أ	6- عملية تحول نواة غير مستقرة إلى نواة أكثر استقراراً	و- المسافة
		ز – متوسط الكتلة الذرية

22. ادرس الرسم البياني المقابل ثم أجب عما يلي :

- ما المصطلح الذي يصف الحركة في الفترة الزمنية من 3 إلى 5 ثوانٍ ؟ ..... السرعة الثابتة
- ما الفترة الزمنية التي قلت فيها سرعة الجسم (بالثوانِ) ؟ ..... (8-10) s
- كم مرة زادت سرعة الجسم في الرسم البياني ؟..... مرتين

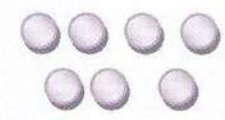
23. صنّف الخواص الفيزيائية التالية حسب الجدول التالي :

(الحجم ، الكثافة ، درجة الغليان ، الكتلة ، التوصيل ، الذائبية)

الخواص المعتمدة على الكمية	..... الحجم	..... الكتلة	.....	.....
الخواص غير المعتمدة على الكمية	..... الكثافة	..... درجة الغليان	..... التوصيل	..... الذائبية

24. استخدم رموز المفردات العلمية التالية لوصف كل نموذج في الجدول التالي:

أ – مركّب ب – عنصر من نوع واحد من الذرات جـ – عنصر من مجموعة من الذرات

		
..... ب	..... جـ	..... أ

السؤال الثالث

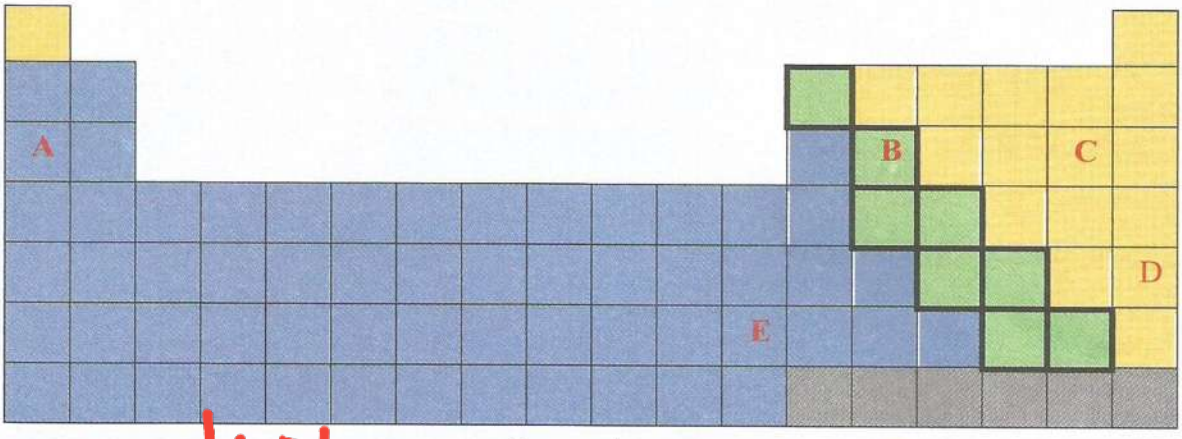
30

25. استخدم الجدول المجاور للإجابة عن الأسئلة التالية :

الجسيم	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	عدد الإلكترونات
1	6	6	6
2	7	7	8
3	6	7	6
4	7	7	7

- ما العدد الكتلي للجسيم 1 ؟ 12
- ما العدد الذري للجسيم 4؟..... 7
- أي من الجسيمات هو أيون ؟ 2
  ما شحنة هذا الأيون ؟ ..... -1
- أي من الجسيمات هي نظائر للعنصر نفسه ؟
  ..... 1 و 3

26. أجب عن الأسئلة التالية مستخدمًا الجدول الدوري التالي :



- هل العنصر الذي رمزه (C) في هذا الجدول فلز أم لافلز أم شبه فلز ؟ ..لافلز..
- ما رمز العنصر في هذا الجدول الذي ينتمي إلى مجموعة الهالوجينات ؟.....C.....
- ما رمز العنصر شبه الفلز في هذا الجدول ؟ ...B...
- ما رمز العنصر الانتقالي في هذا الجدول ؟ ...E...
- ماذا يسمى كل صف أفقي في الجدول الدوري الحديث ؟ .....دورة.....
- إذا أرادت استخدام عنصر في صناعة عاكس للشمس ما رمز العنصر الذي تختاره ؟ .....B السيليكون.....
- ما اسم المجموعة التي ينتمي إليها العنصر الذي رمزه (A) ؟.....الاولى (الفلزات القلوية).....
- ما رمز العنصر الذي ينتمي إلى مجموعة عناصرها لا تتفاعل مع غيرها من العناصر إلا في ظروف خاصة في المختبر؟ .....D.....
- العنصر الذي رمزه (E) هو الزئبق وهو الفلز الوحيد المستخدم في مقاييس الحرارة (الثرمومتر). برأيك ما السبب ؟

.....لانه سائل في درجة حرارة الغرفة.....

انتهت الأسئلة
بالتوفيق والنجاح