## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

## حل المراجعة النهائية وفق الهيكل الوزاري



تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-03-15 11:33:13

إعداد: محمد سمير طلبه

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس

## روابط مواد الصف الخامس على تلغرام

| | | | |
|---|---|---|---|
| التربية الاسلامية | اللغة العربية | اللغة الانجليزية | الرياضيات |

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

| | |
|---|---|
| 1 | حل المراجعة النهائية وفق الهيكل الوزاري |
| 2 | مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري بريدج |
| 3 | أوراق عمل مراجعة متبوعة بالإجابات وفق الهيكل الوزاري انسباير |
| 4 | حل مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري انسباير المسار العام |
| 5 | مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري انسباير المسار العام |

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثاني

وزارة التربيـة و التعليـم

قطاع العمليات المدرسية

مجلس تعليمي 3 / نطـاق 2

مدرسة حمد بن عبدالله الشرقي ح2

الإمـارات العـربيـة المتحدة
وزارة التربيـة والتعليـم

United Arab Emirates
Ministry of Education

مؤسسة الإمارات للتعليم المدرسي
EMIRATES SCHOOLS ESTABLISHMENT

الصف :الخامس

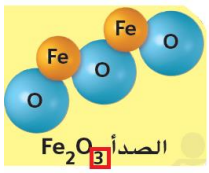
## المراجعة النهائية في مادة العلوم حسب هيكل الاختبار للصف الخامس

**اختر الإجابة الصحيحة :**

1. كم يزيد عدد بروتونات السيليكون عن عدد بروتونات الألمنيوم ؟ .

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 27 | | 14 |
| ● | 1 | | 13 |

2. ماذا يمثل الرقم المحاط بالمستطيل الأحمر في الصيغة أمامك ؟




| | | | |
|---|---|---|---|
| | عدد الجزيئات | ● | عدد الذرات |
| | عدد الأيونات | | عدد العناصر |

3. ما الخصائص التي تصف عنصر البورون ؟ (أختر أكثر من إجابة)

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | عدده الذري 5 | | قابل للطرق |
| | لا فلز | ● | شبه فلز |
| ● | صلب عند درجة حرارة الغرفة | | نشط جدا |
| ● | عدد نيوتروناته 5 | | قابل للسحب |

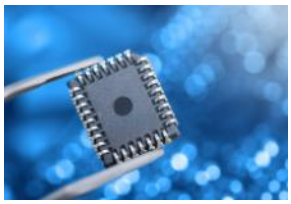
4. مادة لا تتجزأ إلى مادة أبسط منها بواسطة التفاعلات الكيميائية ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الأيون | | الذرة |
| | المركب | ● | العنصر |

5 ما العنصر الذي يعطي اللون الأخضر عند صنع ألعاب نارية تشتعل في الهواء ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الانتيمون | ● | البورون |
| | الألمنيوم | | السيليكون |

6 ـ أي من الآتي هو شبه موصل يستخدم في صناعة رقائق الحاسوب ؟



| | | | |
|---|---|---|---|
| | الكبريت | | الأكسجين |
| | البوتاسيوم | ● | السيليكون |

7 ـ ما العدد الذري للكبريت وما نوع العنصر ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 16 ـ فلز | ● | 16 ـ لافلز |
| | 14 ـ شبه فلز | | 32 ـ لا فلز |

8 ـ أي من أشباه الفلزات التالية يمكن استخدامه لصنع دهان مقاوم للاشتعال ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | الانتيمون | | السيليكون |
| | البورون | | الجرمانيوم |

9 ـ أي العناصر يشاع استخدامه للتخلص من البكتيريا في أحواض السباحة ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | اليود | | الصوديوم |
| ● | الكلور | | الأكسجين |

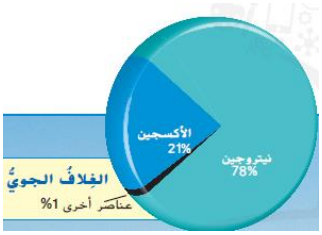
10 ـ ما العنصر الذي يستخدم في تلوين الزجاج ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الهيدروجين | | الأكسجين |
| ● | التيلوريوم | | السيليكون |

11 ـ أي العناصر مهم للحياة حيث تنفس الكائنات الحية ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الهيدروجين | ● | الأكسجين |
| | التيلوريوم | | السيليكون |

12 ـ ما العنصر الأكثر انتشاراً في الغلاف الجوي ؟




| | | | |
|---|---|---|---|
| | الاكسجين | ● | النيتروجين |
| | الأوزون | | بخار الماء |

13 ـ أيهما له شحنة سالبة ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | النيوترون | | النواة |
| | البروتون | ● | الإلكترون |

14 ـ الشكل أدناه يوضح جزيء الماء ويشير السهم إلى ..... ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | إلكترون | | بروتون |
| | نواة | ● | ذرة |

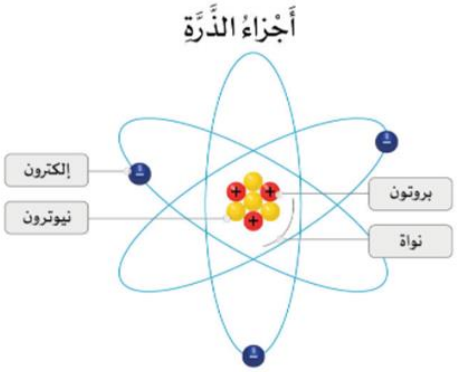
15 ـ تصنف العملة النحاسية بصورة أفضل على أنها .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | شبه فلز | ● | فلز |
| | جزيء | | لا فلز |

16 ـ جسيم دون ذري يحمل الشحنة السالبة ويقع خارج النواة .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | البروتون | ● | الإلكترون |
| | النيوترون | | النواة |

17 ـ ما العد الذري للذرة التي بالشكل أمامك .....




| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | 3 | | 4 |
| | 7 | | 6 |

18 جسيم دون ذري يحمل الشحنة الموجبة ويقع داخل النواة .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | البروتون | | الإلكترون |
| | النيوترون | | النواة |

19 ما العد الكتلي للذرة التي بالشكل ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 3 | | 4 |
| ● | 7 | | 6 |

20 ـ يعتبر النحاس من أفضل العناصر التي تستخدم في صناعة أسلاك الكهرباء لأنه .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | رديء التوصيل للكهرباء | | لامع |
| | غير قابل للطرق | ● | موصل جيد للكهرباء |

21 ما العنصر الفلزي السائل عند درجة حرارة الغرفة .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | البروم | ● | الزئبق |
| | الفضة | | الكلور |

22 جميع ما يلي من المواد ما عدا .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الكتاب | | الهواء |
| | القلم | ● | الضوء |

23 ماذا تمثل الصورة أمامك ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | ذرة | | عنصر |
| ● | جزيء | | نواة |

24 تحتوي الصيغة الكيميائية $SO_2$ على .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | ثلاث عناصر | ● | عنصرين |
| | عنصر واحد | | جميع الإجابات خطأ |

25 ما الخاصية التي توصف الشكل أمامك وصفاً دقيقاً ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | التوصيل للحرارة | ● | قابلية الطرق |
| | لين وضعيف | | ذو قابلية للتفاعل عالية |

26 أي من الخواص الآتية تمثل لمعان الفلزات ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | قابلية التفاعل | ● | البريق |
| | النعومة | | قابلية السحب |

27 ـ أي من الخصائص التالية تجعل الألمنيوم مناسباً لصنع المكوكات الفضائية ؟ (اختر أكثر من إجابة)

| | |
|---|---|
| ● | قوي |
| | سريع التفاعل |
| ● | مقاوم للتآكل |
| | لين |
| ● | خفيف الوزن |

28 أي الفلزات يستخدم لاستبدال أعضاء الجسم ؟ ولماذا

| | |
|---|---|
| | الألمنيوم لأنه لا يتفاعل مع جسم الإنسان |
| ● | التيتانيوم ،لأنه لا يتفاعل مع جسم الإنسان |
| | الحديد ، لأنه يتفاعل مع جسم الأنسان |
| | البوتاسيوم ، لأنه يتفاعل مع جسم الأنسان |

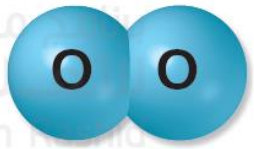
29 ـ ما الاختبار الذي يمكن أن يجريه الطالب ليقرما إذا كان عنصر ما فلز ام لا ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | إضافة حمض ليرى إذا كان سيتفاعل | ● | الطرق بمطرقة ليرى إذا كان سوف ينثني أم لا |
| | الخدش بقطعة من الزجاج | | وضعه في الماء ليرى سيطفو أم لا |

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

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الخليط | | المركب |
| ● | العنصر | | السبيكة |

31 ـ تركيب مكون من ذرتين أو أكثر يسمى .....




| | | | |
|---|---|---|---|
| | مخلوط | | أيون |
| ● | جزيء | | ذرة |

32 ـ قام العالم ديميتري مندليف بترتيب العناصر في صفوف وفي جداول بناءً على تكرار .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | عناصرها | | درجة غليانها |
| ● | خواصها | | شكلها |

33 ـ ما العناصر شبه الفلزية ؟ أختر أكثر من إجابة

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الحديد | | النحاس الأصفر |
| ● | البورون | | النيتروجين |
| ● | السيليكون | | الكربون |

34 ـ البريق اللامع والتوصيل للكهرباء والمرونة هي جميعاً خصائص .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | الفلزات | | أشباه الفلزات |
| | اللافلزات | | اشباه موصلات |

35 ـ العناصر الموجودة في أي عمود بالجدول الدوري لها .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | عدد البروتونات نفسه | | الكتلة الذرية نفسها |
| ● | الخصائص المتشابهة | | لا يوجد شي مشترك بينهما |

36 ـ في الجدول التالي . ما المصطلحات التي يجب وضعها كعناوين في أعمدة الجدول ؟

| | | |
|---|---|---|
| كلور | صوديوم | بورون |
| أكسجين | بورون | نحاس |
| كبريت | زرنيخ | زئبق |

| | | | |
|---|---|---|---|
| | العناصر والفلزات واللافلزات | ● | لافلزات وفلزات وأشباه فلزات |
| | فلزات ولا فلزات وأشباه فلزات | | لافلزات وفلزات وأشباه فلزات |

37 ـ محلول مكون من فلز ومادة صلبة أخرى غالبا فلز آخر تسمى .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | خليط معلق | | خليط غروي |
| ● | سبيكة | | شبكة أيونية |

38 ـ يعد وجود الملح والفلفل في وعاء معاً مثالاً على .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | معلقات | | غرويات |
| ● | خليط | | مركب |

39 ـ يطلق على الكمية الأصغر التي تذوب في المحلول بـ .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | المذيب | | الذائبية |
| ● | المذاب | | الماء |

40 ـ ما الذي يجعل محلول السكر في الماء مركزاً ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | أضف الماء مع التقليب | | وفر مصدر الحرارة حتى يغلي الماء |
| | التقليب بدون إضافات | ● | إضافة السكر مع التقليب |

41 ـ ما الذي يجعل محلول السكر في الماء مخفف أكثر ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | أضف الماء مع التقليب | | وفر مصدر الحرارة حتى يغلي الماء |
| | التقليب بدون إضافات | | إضافة السكر مع التقليب |

42 ــ يطلق على الحد الأقصى من كمية المذاب التي يمكن أن تذوب في المذيبات بـ .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | المذيب | ● | الذائبية |
| | المذاب | | الماء |

43 ــ عند ذوبان الغازات في الماء تصبح الذائبية أقل عند .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | خفض درجة الحرارة | ● | زيادة درجة الحرارة |
| | غلق المحلول بإحكام | | كل الإجابات خطأ |

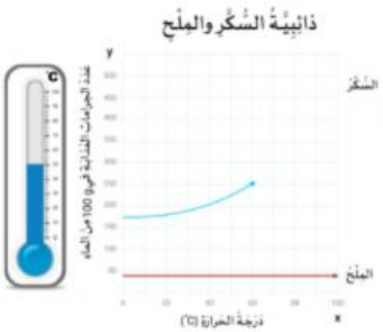
تذكر : تزداد ذائبية ملح الطعام والسكر بزيادة درجة الحرارة

44 ــ ما العوامل التي تؤثر على ذائبية المواد الصلبة في السوائل ؟ (اختر أكثر من إجابة صحيحة )

| | |
|---|---|
| | شكل المحلول |
| ● | نوع المذاب |
| ● | درجة الحرارة |
| | اللون |

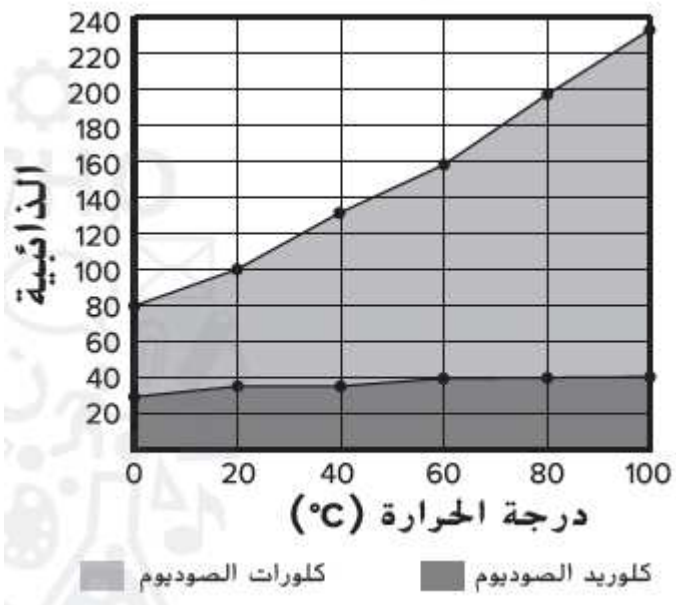
45 ــ ما العلاقة بين ذائبية الملح وذائبية السكر في الماء عند تسخين المحاليل ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | تزداد ذائبية الملح بينما تقل ذائبية السكر | | تقل ذائبية كل منهما في الماء |
| | تزداد ذائبية كل منهما في الماء | ● | تزداد ذائبية السكر بينما لا تتأثر ذائبية الملح في الماء |




46 ــ بالرسم ذائبية مادتين هما كلوريد الصوديوم وكلورات الص

ما الاستنتاج الأفضل للتعبير عن الرسم ؟




| | |
|---|---|
| | في درجة حرارة 0c كلوريد الصوديوم أكثر قابلية للذوبان من كلورات الصوديوم |
| | في 100C يكون لكلا المادتين الذائبية نفسها |
| ● | تزيد ذائبية كلورات الصوديوم بارتفاع درجة الحرارة |
| | كلوريد الصوديوم لا يذوب |

47 ــالسكر ($C_6H_{12}O_6$) والبيوتان ($C_4H_{10}$) ، أي العبارات التالية صحيحة ؟

| | |
|---|---|
| | السكر والبيوتان لهما نفس النوع من الذرات |
| ● | عدد الذرات في السكر أكثر من البيوتان |
| | السكر والبيوتان يتكونان من نوعين من الذرات |
| | السكر والبيوتان كلاهما مادة صلبة . |

48 ــ ما الأكثر احتمالا أن يكون محلولا ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | المياه الموحلة | | اللبن |
| ● | عصير الليمون | | التربة |

49 ـ جميع ما يلي مؤشرات لتغيرات كيميائية **ما عدا** ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | انطلاق ضوء وحرارة | | تكون راسب |
| | تغير اللون | ● | انصهار المادة |

50 ما نواتج التفاعل في المعادلة أمامك ؟ (اختر أكثر من إجابة )

| | | | |
|---|---|---|---|
| | حمض الأستيك | | بيكربونات الصوديوم |
| ● | الماء | ● | أسيتات الصوديوم |
| ● | ثاني أكسيد الكربون | | الهيدروجين |

51 جميع ما يلي مركبات **ما عدا** ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الماء | | ثاني أكسيد الكربون |
| ● | الصوديوم | | السكر |

52 ما الاسم الكيميائي للصيغة التي أمامك ؟

$N_2O_3$

| | | | |
|---|---|---|---|
| | ثاني أكسيد ثلاثي النيتروجين | | أكسيد النيتروجين |
| ● | ثالث أكسيد ثنائي النيتروجين | | ثالث أكسيد النيتروز |

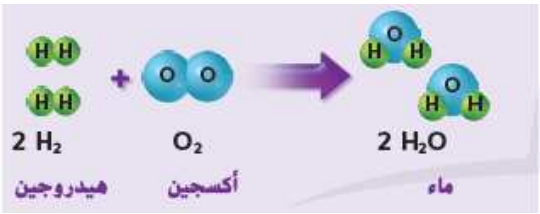
53 ـ ما عدد الذرات في الصيغة في المركب السابق ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 3 | | 2 |
| | 6 | ● | 5 |

54 ـ ما مؤشرات حدوث تغير كيميائي ؟ (أختر أكثر من إجابة صحيحة )

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | تكون راسب | ● | انطلاق ضوء |
| ● | تكون مادة جديدة | | الطفو |
| ● | فقدان البريق | ● | تصاعد غاز |
| ● | تغير اللون | ● | انطلاق طاقة |

أجب عن السؤال 55 ، 56 ، 57، 58 ، 59 من المعادلة التي أمامك ؟




55 ـ ما المتفاعلات في المعادلة ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الماء | ● | الأكسجين |
| ● | الهيدروجين | | أكسيد الهيدروجين |

56 ـ كم عدد ذرات الهيدروجين في النواتج ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | 4 | | 5 |
| | 2 | | 6 |

57 ـ ما عدد ذرات النواتج ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 2 | ● | 6 |
| | 5 | | 4 |

58 ـ ما عدد ذرات المتفاعلات ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 2 | ● | 6 |
| | 5 | | 4 |

59 ـ ماذا تستنتج من الإجابة عن السؤالين 57 ، 58 ؟ (اختر أكثر من إجابة صحيحة )

| | | | |
|---|---|---|---|
| | عدد ذرات المتفاعلات أكبر | | عدد ذرات النواتج أكبر |
| ● | عدد ذرات المتفاعلات والنواتج متساو | | قانون حفظ الكتلة |

60 ـ كم عدد ذرات الأكسجين في النواتج ؟

$$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow ?$$

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 2 | | 5 |
| | 6 | ● | 4 |

61 ـ ما مؤشر حدوث تفاعل كيميائي بالشكل أمامك ؟

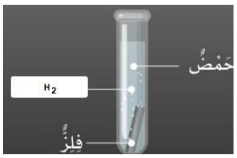
| | | | |
|---|---|---|---|
| | ترسب المادة | | انطلاق ضوء |
| | انطلاق حرارة | ● | تصاعد غاز |

62 ـ وفقا لقانون حفظ الكتلة يكون لكلا جانبي السهم .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | ترتيب الذرات نفسه | | عدد العناصر في الحالة نفسها |
| | عدد متساو من المواد المتفاعلة والنواتج | ● | عدد الذرات نفسه |

تذكر : من خصائص الأحماض

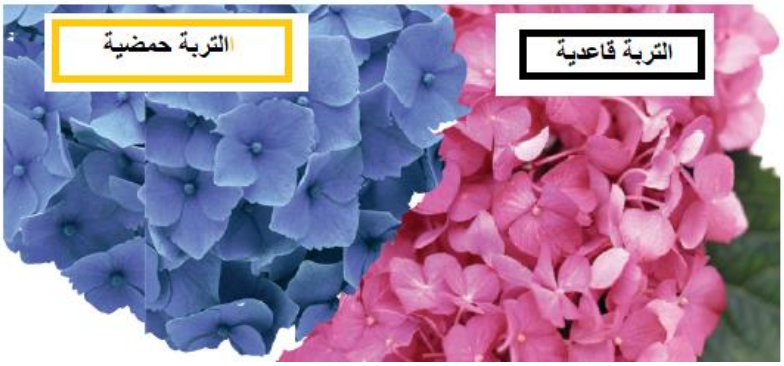
| | |
|---|---|
| 1 | تعطي اللون الأحمر مع ورق تباع الشمس |
| 2 | الطعم حامض |
| 3 | مع الفلزات تعطي غاز الهيدروجين |
| 4 | تعطي أيونات الهيدروجين $H^+$ الهيدرونيوم $H_3O^+$ في الماء |
| 5 | من أمثلتها حمض الهيدروكلوريك وحمض المعدة |
| 6 | تدخل في صناعة البلاستيك وتنظيف الحديد |



تذكر : من خصائص القواعد

| | |
|---|---|
| 1 | تعطي اللون الأزرق مع ورق تباع الشمس |
| 2 | الطعم مر |
| 3 | تعطي أيونات الهيدروكسيد $HO^-$ في الماء |
| 4 | الملمس صابون (ناعم) |
| 5 | من أمثلتها هيدروكسيد الصوديوم ـ هيدروكسيد الكالسيوم ـ الأمونيا |
| 6 | تدخل في صناعة الصابون والأقمشة ـ والأمونيا في الأسمدة |

- قوة الحمض تسمى الحمضية بينما قوة القاعدة تسمى القاعدية




**اختر الإجابة الصحيحة :**

63 ـ جميع ما يلي من خصائص الأحماض **ماعدا** ؟

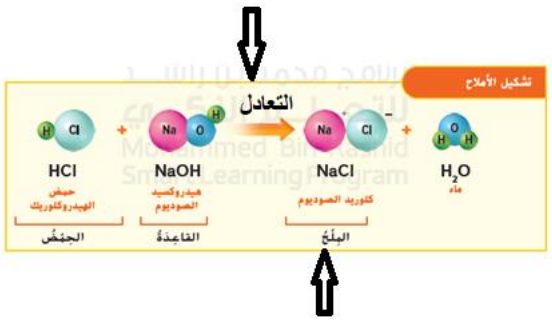
| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | تزرق ورق تباع الشمس | | المذاق حامض |
| | تعطي أيونات الهيدروجين $H^+$ في الماء | | تتفاعل مع الفلزات وتعطي غاز الهيدروجين |

64 ـ جميع ما يلي من خصائص القواعد **ما عدا** ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الملمس صابوني | ● | تحمر ورق تباع الشمس |
| | تعطي أيونات الهيدروكسيد $OH^-$ في الماء | | مرة الطعم |

تذكر : **من خصائص الأملاح**

| | |
|---|---|
| 1 | درجة الانصهار عالية |
| 2 | صلبة وهشة |
| 3 | تذوب في الماء بسهولة |
| 4 | تذوب في الماء وتكون إلكترو ليت |
| 5 | مكون من أيونات موجبة وأيونات سالبة |
| 6 | من أمثلتها ملح الطعام |




- تتفاعل الأحماض مع القواعد وينتج ملح و ماء

65 ـ عند تفاعل الأحماض مع القواعد ينتج ..... وماء

| | | | |
|---|---|---|---|
| | مخلوط | ● | ملح |
| | فلز | | غاز الهيدروجين |

66 تشكل الأملاح في الماء مادة موصلة جيدة للكهرباء تسمى .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | حمض | | قاعدة |
| ● | إلكترو ليت | | فلز |

67 ـ ما حمض المعدة ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | حمض الكبريتيك | | حمض النيتريك |
| ● | حمض الهيدروكلوريك | | حمض الفوسفوريك |

68 ـ ما شحنة أيون الهيدرونيوم ؟

$H_3O^+$

| | | | |
|---|---|---|---|
| | متعادلة | ● | موجبة |
| | سالبة | | ليس له شحنة |

69 ـ ما المادة المناسبة لعلاج لسعة النحلة الحضية ؟

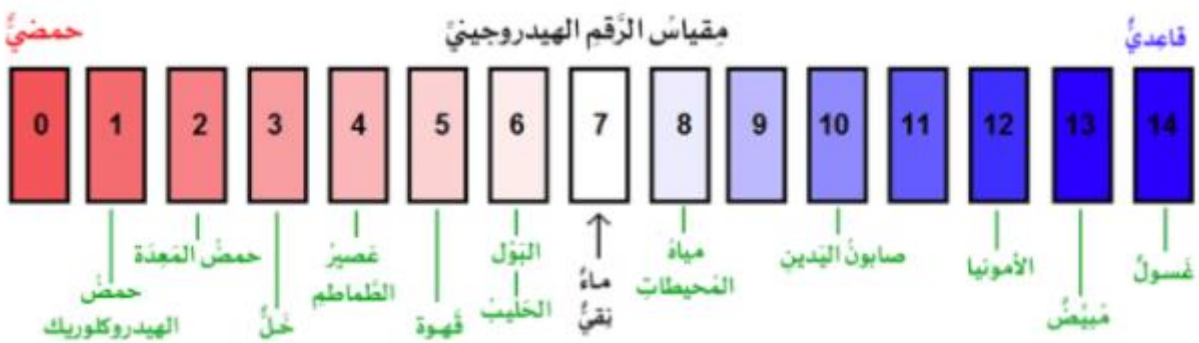
| | | | |
|---|---|---|---|
| | ملح مناسب | | حمض مناسب |
| ● | قاعدة مناسبة | | الماء |

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

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 11 | | 3 |
| ● | 7 | | 10 |

71 ـ عند زيادة تركيز أيون الهيدروجين فإن الرقم الهيدروجيني .....ويصبح المحلول أكثر .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | يزداد ـ قاعدية | ● | يقل ـ حمضية |
| | يزداد ـ حمضية | | يقل ـ قاعدية |



72 ـ ما الخاصية الغير موجودة في أي قاعدة ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | تجعل ورق تباع الشمس أزرق يتحول إلى اللون الأحمر | | إذابة الدهون والزيون |
| | إذابة الشعر | | طعمها مر |

73 ـ من خصائص القاعدة ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | الطعم الحامضي | ● | الملمس الصابوني |
| | إنتاج أيونات الهيدروجين | | تجعل ورق تباع الشمس الأزرق باللون الأحمر |

74 ـ توصف المادة التي لها رقم هيدروجيني يساوي 3 بأنها .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | حمضية | | قاعدية |
| | متعادلة | | ملح |

75 ـ توصف المادة التي لها رقم هيدروجيني يساوي 9 بأنها .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | حمضية | ● | قاعدية |
| | متعادلة | | ملح |

الوحدة :7

76 ـ ما الوحدة التي تصف تسارع جسم بشكل صحيح ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | m | ● | (m/s)/s |
| | m/s | | Kg m/s |

77 ـ ما الوحدة التي تصف الزخم (كمية الحركة) بشكل صحيح ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | m | | (m/s)/s |
| | m/s | ● | Kg m/s |

78 ـ ما الذي يصف ميل الأجسام إلى مقاومة تغييرات الحركة ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | القصور الذاتي | | الزمن |
| | السرعة | | المسافة |

79 ـ ما الخاصية التي يعبر عنها بضرب كتلة جسم في سرعته المتجهة ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | التسارع | | السرعة المتجهة |
| ● | الزخم | | السرعة |

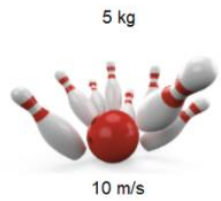
80 ـ يطلق على معدل تغير السرعة المتجهة بـ .....

| | | | |
|---|---|---|---|
| | السرعة | | السرعة المتجهة |
| | الزخم | ● | التسارع |

81 ـ أي مما يلي مثال على التسارع ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | سيارة تتحرك بسرعة ثابتة | | سيارة ساكنة |
| ● | سيارة تنعطف يميناً | | جميع الإجابات خطأ |

82 ـ ما كمية الحركة (الزخم ) للكرة التي بالشكل أمامك ؟




| | | | |
|---|---|---|---|
| | 50s | ● | 50 kg.m/s |
| | 50 m/s | | 10 m/s |

83 ـ يغير جسم سرعته المتجهة من 2 m/s إلى 14 m/s خلال 3 ثوان ، ما تسارع الجسم ؟

$$\text{التسارع} = \frac{\text{السرعة النهائية ـ السرعة الإبتدائية}}{\text{الزمن}}$$

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 10 m/s | | 2 m/s |
| ● | 4 $m/s^2$ | | 14 m/s |

84 ـ ما تسارع جسم يتحرك من السكون لتصل سرعته المتجهة إلى 10 m/s خلال ثانيتين ؟

| | | | |
|---|---|---|---|
| | 10 m/s | ● | 5 $m/s^2$ |
| | 4 m/s | | 14 m/s |

85 ـ ما الذي يؤدي إلى تسارع الأجسام ؟ ( اختر أكثر من إجابة صحيحة )

| | |
|---|---|
| ● | زيادة السرعة المتجهة |
| ● | تقليل السرعة المتجهة |
| | زيادة الزمن |
| ● | تغيير اتجاه حركة الجسم |
| | السرعة الثابتة |

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

| | |
|---|---|
| ● | يتسارع أكثر |
| | يبقى في سرعة متجهة ثابتة |
| | يبقى في سرعة ثابتة |
| | يبقى ساكناً |

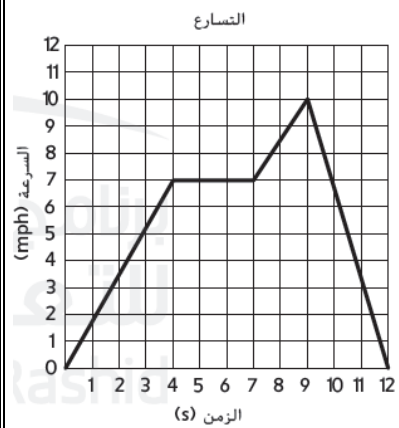
87 ـ ما وحدة القوة ؟

| | |
|---|---|
| | g |
| | m/s |
| | $m/s^2$ |
| ● | N |

تذكر : تزداد قوة التجاذب بين جسمين بتقليل المسافة بينهما وزيادة كتلة كل منهما

88 ـ ما الذي يجب فعله لتقليل قوة الجذب بين الأرض والجسم ؟

| | |
|---|---|
| | زيادة درجة حرارة الهواء والرطوبة على الأرض |
| | زيادة كتلة الجسم |
| ● | زيادة المسافة بين الجسم والأرض |
| | تقليل المسافة بين الجسم والأرض |




89 ـ في أي فترة **يزاد تسارع الجسم** وفي أي فترة يكون **التسارع صفر** على التوالي :

| | | | |
|---|---|---|---|
| ● | 0-4 ثوان | ـــ | 4-7 ثوان |
| | 9-12 ثوان | ـــ | 0-4 ثوان |
| | 4-7 ثوان | ـــ | 0-4 ثوان |
| | 0-4 ثوان | ـــ | 9-12 ثوان |

90 ـ أي من الخيارات الآتية يعد صحيحاً عن القوى التي تؤثر على الدراجة وحركتها ؟ ( اختر أكثر من إجابة)

| | |
|---|---|
| ● | لا يتغير التسارع |
| | هناك تغير في الحركة |
| ● | القوى متوازنة |
| | هناك تغير في الحركة |

91 ـالخيارات الآتية يعد صحيحاً عن القوى التي تؤثر على الدراجة وحركتها ؟ ( اختر أكثر من إجابة)

| | |
|---|---|
| | لا تؤثر أي قوة على القطة |
| | القوى المؤثرة على القطة غير متوازنة |
| ● | القوى المؤثرة على القطة متوازنة |
| | القوى المؤثرة مختلفة |

92 ـ صف حركة الدراجة ؟

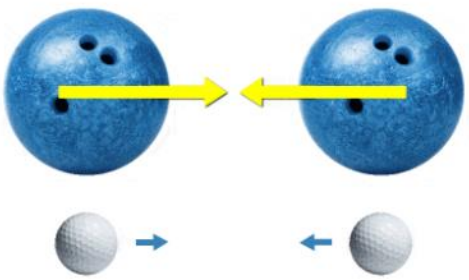
| | |
|---|---|
| | تنخفض سرعتها |
| | سرعتها ثابتة |
| ● | تزداد سرعتها |
| | ساكنة ولا تتحرك |

93 ـ حدد العبارات الصحيحة عن الاحتكاك ؟ (اختر أكثر من إجابة صحيحة )

| | |
|---|---|
| ● | ينشأ الاحتكاك عند تلامس أسطح الأجسام |
| | الجاذبية نوع من أنواع الاحتكاك |
| ● | مقاومة الهواء نوع من الاحتكاك |
| ● | الاحتكاك هو قوة تعمل عكس اتجاه الحركة |
| | ينشأ الاحتكاك عند عدم تلامس أسطح الأجسام |

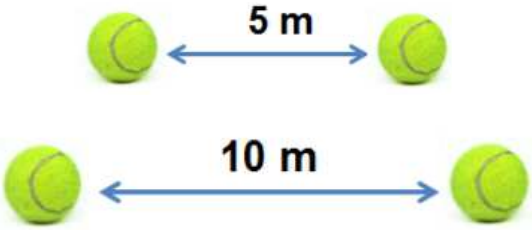
تذكر : الأسطح الملساء تقلل الاحتكاك بينما الأسطح الخشنة تزيد الاحتكاك

94 ـ ما العلاقة بين الكتلة والجاذبية ؟



| | |
|---|---|
| | تزداد الجاذبية عندما تقل كتل الأجسام |
| ● | تزداد الجاذبية بزيادة كتل الأجسام |
| | لا تؤثر كتل الأجسام على الجاذبية |
| | كتل الأجسام تلغي بعضا البعض |

95 ـ ما العلاقة بين الجاذبية والمسافة بين الأجسام المتجاذبة ؟




| | |
|---|---|
| | تزداد الجاذبية عندما تزداد المسافة بين الأجسام |
| ● | تزداد الجاذبية بتقليل المسافة بين الأجسام |
| | لا تؤثر المسافة بين الأجسام على الجاذبية |
| | كل الإجابات خطأ |

96 ـ استخدم الشكل أمامك في اختيار كل الإجابات الصحيحة ؟

| | |
|---|---|
| ● | الشكل ينطبق على قانون نيوتن الثالث |
| ● | أزواج القوى تؤثر على جسمين مختلفين |
| ● | زوج القوى متساو في المقدار ومتعاكس الاتجاه |
| | السهم الأحمر يشير إلى الفعل |
| ● | السهم الأحمر يشير إلى رد الفعل |
| ● | السهم الأزرق يشير إلى الفعل |
| | السهم الأزرق يشير إلى رد الفعل |

97 ـ بحسب قانون نيوتن الأول للحركة فإن حركة السيارة لن تتغير إلا اذا أثرت عليها قوى .....

| | |
|---|---|
| ● | غير متوازنة |
| | مختلفة |
| | متوازنة |
| | ثابتة |

اعداد : محمد سمير طلبه

مدير المدرسة : أ ـ نجاة شاهين

الحمدالله وبالتوفيق ،،،،