شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

مذكرة مراجعة لأهم مهارات المادة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-11-25 11:21:41

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس

روابط مواد الصف السادس على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول

1	حل مراجعة امتحانية اختيار من متعدد
2	مراجعة امتحانية اختيار من متعدد
3	مراجعة داعمة اثرائية وفق الهيكل الوزاري
4	مراجعة هامة امتحانية
5	مراجعة امتحانية وفق الهيكل الوزاري مع الإجابات

United Arab Emirates
Al Ahliah Charity PVt. School
For-Girls-BR3-Sharjah-Aljzat
NO ..... : الرقم

دولة الإمارات العربية المتحدة
المدرسة الأهلية الخيرية
للبنات -فرع ٣- الشارقة -الجزات
Date ..... التاريخ

رؤيتنا.. إعداد جيل لديه انتماء للوطن قادر على استخدام تقنيات العصر لتحقيق مراكز متقدمة
Our vision is to prepare a generation that has a sense of belonging to the homeland, capable of using modern technologies to achieve advanced positions

مذكرة مراجعة لأهم مهارات

مادة : العلوم الصف : السادس

الفصل الدراسي الأول

شعارنا(التميز، ونحن نختلف عن الأخرين)

مديرة المدرسة : أ\شيماء يوسف نائبة المديرة :أ\وئام عمر

منسقة المادة :أ/هادية

2023- 2024 مراجعة العلوم الفصل الدراسي الأول للصف السادس لعام

الوحدة الأولى : أساليب العلوم

أختر الأجابة الصحيحة في كل مما يلي :

1. غالباً ما تبدأ التحقيقات العلمية ب .....
   1. سؤال ج. فرضية
   2. تجربة د. استنتاج
2. الخطوة الأولى من خطوات الاستفسار العلمي هي .....
   1. الفرضية ج. التوقع
   2. الملاحظة د. الاستنتاج
3. العامل الذي يمكن أن يحتوي على أكثر من قيمة هو .....
   1. القانون العلمي ج. المتغير
   2. النظرية العلمية د. الأستقصاء
4. أي جزء من الاستفسار العلمي لم يستخدم في دراسة الحالة .....
   1. صياغة الاستنتاجات ج. وضع الفرضية والتوقع
   2. تدوين الملاحظات د. تصميم نموذج على الحاسوب
5. أي مما يلي ليس جزءاً من الاستفسار العلمي .....
   1. تحليل النتائج ج. وضع فرضية
   2. تزييف النتائج د. طرح الأسئلة
6. يطلق على العامل الذي نريد اختباره ونلاحظ اثر تغيره .....
   1. المتغيرالتابع ج. المجموعة الضابطة
   2. المتغيرالمستقل د. المجموعة التجريبية
7. العامل الذي تلاحظه في التجربة او تقيسه هو .....

1. المتغيرالتابع ج. المجموعة الضابطة
2. المتغيرالمستقل د. المجموعة التجريبية

8. ما أفضل وصف للمتغير المستقل ؟

1. هو عامل تقيسه أثناء الاختبار ج. هو عامل يغيره الباحث
2. هو عامل ليس في كل أختبار د. هو عامل ثابت في الاختبار

9. ما الذي يمثل وسيلة لاختبار الفرضية ؟

1. تصميم تجربة وتنفيذها ج. جمع البيانات وتسجيل الملاحظات
2. إنشاء نموذج د. جميع ما سبق

10.يعتبر العثور على جثة رجل الثلج مدفونة في الثلج بجبال الألب هي .....

1. فرضية ج. ملاحظة
2. استنتاج د. نموذج تجريبي

11.منطقة ساروق الحديد هي منطقة .....

1. زراعية ج. صناعية
2. أثرية د. بيئية

12.منطقة ساروق الحديد تعود الى العصر .....

1. الحديدي ج. الحجري
2. البرونزي د. العباسي

13.تقع منطقة ساروق الحديد في .....

1. الشارقة ج. جنوب دبي
2. عجمان د. شرق دبي

14.المجموعة التي تتعرض للتجربة هي .....

1. الضابطة ج. الوصفية
2. التجريبية د. الكمية

15. يشير المتغير الذي يغيره العالِم في التجربة المضبوطة الى .....

1. التابع ج. الثابت
2. المستقل د. التجريبي

16. ما هو المتغير المستقل في التجربة التي تحقق أثر الوزن على سرعة السيارات ؟

1. عدد السيارات ج. الوزن
2. نوع السيارة د. سرعة السيارات

17. قام راشد بتجربة لمعرفة أثر الماء على معدل نمو النبات فما المتغير المستقل في هذه التجربة ؟

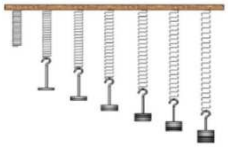
1. كمية الماء ج. عدد النباتات
2. معدل النمو د. نوع الماء

18. شاهد التجربة التي أمامك التي توضح تأثير الوزن على طول الميزان الزنبركي فما هو المتغير المستقل ؟

1. الكثافة ج. تأثير الوزن
2. طول تمدد الزنبرك د. أرتفاع طول الزنبرك

19.ما هي خطوات الاستفسار العلمي التي يتم استخدامها في أحد مراحل دراسة الحالة ؟

1. الملاحظة – التوقع – الاختبار - الاستنتاج ج. الملاحظة – الاختبار – التوقع - الاستنتاج
2. الملاحظة – الاستنتاج – الاختبار - التوقع د. التوقع – الملاحظة - الاختبار - الاستنتاج



التقييم	ممتاز (90-100%)	جيد جدا (80-90%)	جيد (70-80%)	مقبول (60-70%)	ناجح (50-60%)
تقييم المعلمة					
تقييم ولي الأمر					

					تقييم الطالبة

الوحدة الثانية : التكنولوجيا وعملية التصميم

1. أي مما يلي هي تطبيق المعرفة العلمية لمنفعة البشر؟
   1. المهارة ج. الموارد
   2. التكنولوجيا د. الطاقة
2. أي مما يلي يطلق على القدرة الناتجة من دمج المعرفة بالممارسة العملية لتأدية نشاط ما؟
   1. المهارة ج. الموارد
   2. التكنولوجيا د. الأدوات
3. يطلق على الجهاز الذي يزيد القدرة على أداء العمل ب.....
   1. الأداة ج. الآلة
   2. المورد د. المواد
4. أي مما يلي يمثل الآلة؟
   1. الأئتمان او الممتلكات ج. المواد التي تستخدم لصناعة شئ ما
   2. جهاز يسهل العمل د. مورد يتم تطويره صناعياً
5. أي الموارد التكنولوجية التالية هو مصدر القوة الذي يشغل الأنظمة التكنولوجية ؟
   1. الأشخاص ج. الطاقة
   2. الأدوات د. رأس المال
6. يطلق على المواد في حالتها الطبيعية ب.....
   1. المواد المعالجة ج. المواد الخام
   2. المواد المصنعة د. المواد الاصطناعية
7. أي موارد المواد توجد في لعبة بلاستيكية .....
   1. المواد المعالجة ج. المواد الخام

2. المواد المصنعة د. المواد الاصطناعية

8. أي موارد المواد يتم تغييرها الى شكل أكثر فائدة ؟
   1. المواد المعالجة ج. المواد الخام
   2. المواد المصنعة د. المواد الاصطناعية
9. أي مما يلي يشمل الخواص المغناطيسية والكثافة والتوصيل ودرجة الانصهار.....
   1. الخواص الميكانيكية ج. الليونة
   2. الخواص الفيزيائية د. الخواص الكيميائية
10. أي مما يلي يمثل قدرة المادة على الإتحاد مع مادة جديدة أو التحول لها؟
   1. الخواص الميكانيكية ج. الليونة
   2. الخواص الفيزيائية د. الخواص الكيميائية

11. بما تصف قدرة المادة على التمدد خارج نطاق شكلها ثم العودة لشكلها الأصلي .....
   1. القوة ج. الليونة
   2. الصلابة د. المرونة
12. أي الخواص الميكانيكية تحدد قدرة المادة على مقاومة الانثناء .....
   1. القوة ج. الليونة
   2. الصلابة د. المرونة
13. أي مما يلي يعبر عن مواد تتكون من سلاسل طويلة من جزيئات تسمى المونومرات ؟
   1. البوليمرات ج. السبيكة
   2. الخزفيات د. المادة المؤلفة
14. يسمى مزيج من فلزين أو اكثر لتحسين صلابة أو قوة أو كثافة ب .....
   1. البوليمرات ج. السبيكة

2. الخزفيات د. البلاستيك

15. أي مما يلي لم يتم تعديل خواصه؟

1. السبيكة ج. الفلزات
2. المؤلفة د. البلاستيك

16. أي أنواع المواد يستخدمها الطبيب لاستبدال العظام المكسورة أو اصلاحها ؟

1. السبيكة ج. الفلزات
2. المؤلفة (المركبة) د. البلاستيك

17. يطلق على القدرة للوصول للنتائج المطلوبة بأفضل الأساليب ب.....

1. الابتكار ج. الكفاءة
2. التصميم د. الهندسة

18. العملية التي تضم سلسلة من الخطوات المستخدمة لإيجاد الحلول لمشكلات محددة .....

1. عملية التصميم ج. الاستنتاج
2. تحسين الأفكار د. الابتكار

19. الخطوة الثانية من عملية التصميم هي .....

1. البحث عن الحلول ج. تحديد المشكلة
2. انشاء نموذج تجريبي د. مشاركة النتائج

20. أي خطوات عملية التصميم تشمل بناء المهندس لنموذج لإجراء الاختبارات

1. أعادة تصميم الحل ج. تحديد المشكلة
2. انشاء نموذج تجريبي د. أختبار الحل

21. ما الخطوة النموذجية التالية بعد إنشاء نموذج تجريبي .....

1. البيع ج. العصف الذهني
2. التصنيع د. الاختبار

22. اذا كنت بصدد صناعة أزرار لفريق مدرستك فأي مما يلي يوضح المخرجات من هذه العملية ؟

1. الصور و الشعارات ج. تلوين ولصق الشعارات
2. فرش الرسم أو الصمغ او الأزرار د. الأزرار المكتملة لتوزيعها

23. أي مما يلي هو أسلوب لحل المشكلات يتضمن مشاركة الافراد بأفكارهم دون قيد ؟
1. مخطط بيو ج. بيان المشكلة
2. النموذج التجريبي د. العصف الذهني

24.ما طريقة أختبار الحلول المختلفة ومقارنتها .....
1. مخطط بيو ج. عملية التصميم
2. النموذج التجريبي د. العصف الذهني

25. تعرف بأنها القدرة على إحداث تغيير.....
1. الطاقة ج. الحركة
2. الشغل د. الكفاءة

26. جهاز ضبط الزمن في جهاز الميكروويف مثال على .....
1. المخرجات ج. التحكم الآلي
2. العملية د. التحكم اليدوي

27. في شركة المطاط ماذا يطلق على الاطارات .....
1. المخرجات ج. عنصر التحكم الآلي
2. المدخلات د. النظام المستقل

28.أي المصطلحات يوفر معلومات حول كيفية تقليل الأثر البيئي للمنتج ؟
1. النظام المفتوح ج. تحليل دورة الحياة
2. النظام المغلق د. مخطط بيو

29.أي أجزاء دورة حياة المنتج يتضمن إيجاد أستخدام آخر للمنتج ؟
1. معالجة المواد ج. أستخدام المنتج
2. تصنيع المنتج د. إعادة تدوير المنتج

30. أي مما يلي مثالاً لأنظمة مغلقة .....

1. نظام التدفئة في حوض الاسماك
2. المواقد

ج. أحواض الاستحمام

د. اشارات المرور

31. ما التسلسل المعتاد للنظام المفتوح ؟

1. العملية – المدخلات – المخرجات
2. المدخلات – العملية – المخرجات

ج. المدخلات – العملية – التغذية الراجعة - المخرجات

د. المدخلات – المخرجات – التغذية الراجعة – العملية

32. ماذا نسمي الأجزاء الصغيرة ضمن نظام المواصلات الكبير ؟

1. النظام المفتوح
2. النظام المغلق

ج. النظام الفرعي

د. النظام

33. أي العبارات هي الأدق لوصف الشكل التالي ؟

1. تمثل الكاميرا الرقمية المدخلات في النظام
2. يمثل جهاز الحاسوب المدخلات والمخرجات للنظام
5. تمثل الصورة المطبوعة المخرجات في النظام
8. الأجابة أ ، ب

34.أي مما يلي يعتبر مثالا لنظام مغلق .....

1. التلفاز
2. الثلاجة

ج. تشغيل الأنارة

د. الغسالة

35.أي مما يلي يعتبر مثالا لنظام مغلق .....

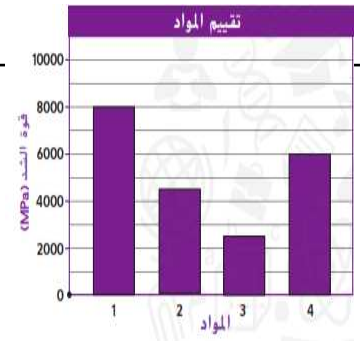
1. منظم الحرارة ج. الثلاجة
2. مكيف الحرارة د. الغسالة

36. أي مما يلي يعتبر مثالا لنظام تحكم آلي .....

1. جهاز الحاسوب ج. الدراجة
2. مكيف الهواء د. مفتاح الضوء

37. حلل قوة الشد هي مقياس لمقدار جهد الشد الذي يمكن لجسم تحمله قبل أن ينكسر . باستخدام الرسم البياني أي المواد ينبغي التفكير في اختيارها لتصنيع منتج يجب أن يتميز بقوة الشد الكبرى ؟

1. المادة 1 ج. المادة 3
ب . المادة 2 د. المادة 4



التقييم	ممتاز (90-100%)	جيد جدا (80-90%)	جيد (70-80%)	مقبول (60-70%)	ناجح (50-60%)
تقييم المعلمة					
تقييم ولي الأمر					

					تقييم الطالبة

الوحدة الثالثة : المادة و الذرات

1. أي التعابير التالية يعد وصفاً للمادة .....
   1. وصف يطلق على الأجسام الصلبة فقط
   2. كل ما له كتلة ويشغل حيز من الفراغ
   ج. كل ما نراه ويمكن لمسه فقط
   د. كل ما ليس له حجم وكتلة
2. كل من الأتي مادة عدا :
   1. الماء
   2. الذهب
   ج. الصوت
   د. النحاس
3. جسيم صغير يمثل وحدة بناء المادة :
   1. العنصر
   2. الذرة
   ج. المركب
   د. المخاليط
4. المادة الكيميائية هي .....
   1. مزيج الفاكهة المجففة والمكسرات
   2. مادة لها تركيبة ثابتة دائما
   ج. مادة تتغير تركيبها باستمرار
   د. المخاليط
5. مادة كيميائية تتكون من نوع واحد من الذرات .....
   1. المحلول
   2. المركب
   ج. العنصر
   د. المخاليط
6. يعد.....من المخاليط
   1. سلطة الفواكه
   2. ملح الطعام
   ج. الهواء
   د. كلا من أ ,ج

7. يعتبر مزيج الفلفل والماء:
   1. خليط ج. مركب
   2. محلول د. كل ماذكر خطأ
8. يمكن فصل الزيت عن الماء بواسطة .....
   1. الترشيح ج. الغرف
   2. المصفاة د. التقطير
9. أي مما يلي هو أسم آخر للمحلول .....
   1. الخليط المتجانس ج. المركب
   2. الخليط غير المتجانس د. العنصر
10. أي نوع من المادة يمكن خلطه بأقل درجة من التوزيع المتساوي .....
    1. الخليط المتجانس ج. المركب
    2. الخليط غير المتجانس د. العنصر

11. أي نوع من المادة يمكن خلطه بأكثر درجة من التوزيع المتساوي .....
    1. الخليط المتجانس ج. المركب
    2. الخليط غير المتجانس د. العنصر
12. أي مما يلي هي خاصية لكل الذرات .....
    1. نواة موجبة الشحنة ج. عدد متماثل من البروتونات والنيترونات
    2. الكترونات أكثر من البروتونات د. الذرة سالبة الشحنة
13. تتكسر عينة مادة الى نوعين من الذرات ,هل كانت العينة الأصلية .....
    1. عنصر ج. ذرة
    2. مركب د. كل ما ذكر صحيح
14. أي مما يلي يمثل عدد ذرات المركب **Fe2O3**

1. ثلاث ذرات ج. ست ذرات
2. ذرتان د. خمس ذرات

15. تكون شحنة النواة في الذرة .....

1. موجبة ج. سالبة
2. متعادلة د. ليس مما ذكر صحيح

16. ماهي شحنة الذرة التي لها 5 الكترونات و 4 بروتونات و 5 نيترونات ؟

1. موجبة ج. سالبة
2. متعادلة د. ليس مما ذكر صحيح

17. الجزء الذي يشكل معظم كتلة الذرة هو .....

1. السحابة الالكترونية ج. البروتونات
2. النواة د. النيترونات

18. جسيم يوجد خارج نواة الذرة ويحمل شحنة سالبة .....

1. البروتون ج. الألكترون
2. النيترون د. الجسيمات

19. .....يساوي عدد البروتونات في نواة ذرة العنصر

1. العدد الذري ج. الألكترونات والنيترونات
2. العدد الكتلي د. النيترونات

20. كم عدد البروتونات في ذرة الأكسجين ؟

1. 15 ج. 9
2. 8 د. 10

21. ما العدد الذري لذرة عددها الكتلي 14 وعدد نيتروناتها 8 ؟

1. 14 ج. 9
2. 8 د. 6

22. ما العدد الذري لذرة لها الكترونان و ثلاثة بروتونات و أربعة نيترونات ؟

1. 2 ج. 4
2. 3 د. 9

23. ينتج عن تغير البروتونات في الذرة .....

1. أيون سالب ج. عنصر جديد
2. أيون موجب د. نظير

24. زيادة عدد الكترونات ذرة ينتج عنه تكون .....

1. أيون سالب ج. عنصر جديد
2. أيون موجب د. نظير

25. اذا اختلف عدد النيترونات في الذرة فأنه ينتج .....

1. عنصر جديد ج. ايون سالب
2. ايون موجب د. نظير

26. يمكننا تحديد هوية العنصراذا علمنا .....

1. الشحنة ج. عدد الالكترونات
2. عدد البروتونات د. عددالنيترونات

27. يتكون الأيون الموجب عندما يكون عدد الالكترونات ..... عدد البروتونات

1. أقل من ج. ضعف
2. أكبر من د. يساوي

التقييم	ممتاز (90-100%)	جيد جدا (80-90%)	جيد (70-80%)	مقبول (60-70%)	ناجح (50-60%)
تقييم المعلمة					
تقييم ولي الأمر					
تقييم الطالبة					

الوحدة الرابعة : الخواص والتغيرات للمادة

1. أي مما يلي يصف الحالة الصلبة .....

1. لها شكل وحجم محدد ج. يتغير الشكل فقط
2. يتغير الشكل والحجم د. يتغير الحجم فقط

2. تهتز جسيمات المادة في كل الاتجاهات دون أن تنتقل ممكان الى آخر في الحالة.....

1. السائلة ج. الصلبة
2. الغازية د. السائلة والغازية معاً

3. خاصية فيزيائية تعتمد على موقع الجسم .....

1. اللون ج. الوزن
2. الكتلة د. التوصيل

4. يمكن حساب حجم جسم غير منتظم بواسطة .....

1. الأزاحة ج. الميزان
2. المسطرة د. كل ماذكر خطأ

5. كل من الأتي خواص فيزيائية عدا .....

1. تغير الشكل ج. قابلية الذوبان
2. تكون راسب د. المغناطيسية

6. يطلق على قدرة ذوبان مادة في مادة أخرى بـ .....
1. قابلية الخلط ج. قابلية الذوبان
2. قابلية الإضافة د. قابلية التفاعل

7. اكثر الخواص موثوقية في تحديد هوية المواد المجهولة
1. الكثافة ج. درجة الأنصهار
2. الكتلة د. كل من أ,ج صحيحتان

8.
1. تغير كيميائي ج. أنصهار
2. تغير فيزيائي د. أحتراق

9. أي مما يلي يحدث عند أنصهار مكعب الثلج .....
1. يزداد الحجم والكتلة ج. لا تتغير الكتلة والحجم
2. يزداد الحجم ولا تتغير الكتلة د. يقل الحجم ولكن الكتلة لا تتغير

10. مثال على تغير فيزيائي قابل للانعكاس .....
1. تقطيع البطاطس ج. تغير شكل الصلصال

2. ذوبان الشمعة د. تمزيق الورق

11. ينتج عن التغير الكيميائي مادة جديدة ..... المواد الأصلية
1. تختلف عن ج. نفس
2. تتشابه مع د. أكبر من

12. مؤشر التغير الكيميائي عند خلط صودا الخبز مع الخل .....

1. تغير في الرائحة ج. انفجار
2. ظهور فقاعات غازية د.اشتعال

13. المؤشر الدال على حدوث تغير كيميائي لعو الثقاب المشتعل هو .....
    1. تكون الغاز ج. الضوء والحرارة
    2. تغير اللون د. فقاعات غازية
14. من التغيرات الكيميائية المفيدة .....
    1. فساد الحليب ج. صدأ الحديد
    2. عفن الخبز د. هضم الطعام
15. تسمى المادة الكيميائية الناتجة من تفاعل الحديد مع الاكسجين والماء بـ .....
    1. الصدأ ج. التفاعل الكيميائي
    2. قابلية الصدأ د. الحديد
16. أي مما يلي يمثل تغير لون التفاح عند قطعه وتركه في الهواء فترة .....
    1. تغير فيزيائي ج. تغير كيميائي
    2. تغير بكتيري د. حدوث خليط
17. أي مما يلي لا يتغير في المادة سواء التغير فيزيائي او كيميائي ؟
    1. كتلة المادة ج. لون المادة
    2. حجم المادة د. درجة حرارة المادة
18. أي مما يلي لا يعبر بقة عن نوع التغير كيميائي أو فيزيائي .....
    1. تغير اللون ج. تكون غاز
    2. تكون راسب د. كلاً من أ،ب
19. قانون حفظ الكتلة يبين أن مجموع الكتل بعد التغير .....

أ. يساوي مجموعها قبل التغير ج. أكبر من مجموعها قبل التغير
ب. أقل من مجموعها قبل التغير د. نصف مجموعها قبل التغير

التقييم	ممتاز (90-100%)	جيد جدا (80-90%)	جيد (70-80%)	مقبول (60-70%)	ناجح (50-60%)
تقييم المعلمة					
تقييم ولي الأمر					
تقييم الطالبة					

الوحدة الخامسة : الذائبية والمحاليل الحمضية والقاعدية

1. المادة الكيميائية الموجودة بالكمية الأكبر في المحلول تسمى .....
   1. مذاب ج . الذائبية
   2. الإذابة د. مذيب
2. يعتبر الهواء الجوي .....
   1. مذاب ج . محلول
   2. وسط صلب د. مذيب
3. يحتوي محلول الهواء على 77 % من النيتروجين و 21 % من الأكسجين و 1% مواد أخرى فأي مادة كيميائية تمثل المذيب ؟
   1. الأكسجين ج . النيتروجين
   2. مواد أخرى د. جميع ما سبق
4. عند إذابة الكلور في ماء البركة ماذا يمثل الماء ؟
   1. المحلول ج . المذيب
   2. السبيكة د. المذاب
5. تسمى الكمية الموجودة من مذاب معين في مقدار معين من المحلول بـ.....
   1. التركيز ج . التحلل

2. الذائبية د. التشبع

6. ناتج قسمة كتلة المذاب على حجم المحلول .....
   1. التركيز ج . المذيب
   2. الذائبية د. المذاب
7. هي أقصى كمية من المذاب يمكن أن تذوب في كمية معينة من المذيب عند حرارة و ضغط معينين ....
   1. التركيز ج . المشبع
   2. الذائبية د. المحلول
8. يسمى المحلول الذي يحتوي على الكمية القصوى من المذاب التي يمكن أن يحتويها المحلول بـ .....
   1. محلول غير مشبع ج . محلول المشبع
   2. الذائبية د. المذيب
9. يسمى المحلول الذي لايزال بإمكانه إذابة المزيد من المذاب بـ .....
   1. محلول غير مشبع ج . محلول المشبع
   2. الذائبية د. المذيب
10. ما العوامل التي تؤثر في الكمية التي يمكن أن تذوب ؟
    1. الضغط ودرجة الحرارة ج . الضغط فقط
    2. درجة الحرارة فقط د. ليس مما سبق

11. ما الذي يمكن أن يغير ذائبية مادة صلبة في سائل ؟
    1. تحريك المحلول ج . سحق المذاب
    2. زيادة درجة الحرارة د. زيادة ضغط المحلول

12. يؤثر في سرعة الذوبان .....
    1. تحريك المحلول ج . سحق المذاب
    2. زيادة درجة الحرارة د. جميع ما سبق

13. يمكن التقليل منه للحد من ذوبان المادة الصلبة في السائل .....
    1. حجم الجزيئات ج . الضغط
    2. درجة الحرارة د. حجم العبوة
14. أي مما يلي يشرح سبب خروج فقاعات الماء الغازي عند فتح غطاء العلبة .....
    1. تقل ذائبية الغاز عند انخفاض درجة الحرارة ج. ترتفع ذائبية الغاز عند انخفاض درجة الحرارة
    2. تقل ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط د. ترتفع ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط
15. يفور الشراب الغازي الدافئ أكثر من البارد عند فتح العلبة لأن .....
    1. تقل ذائبية الغاز عند انخفاض درجة الحرارة ج. ترتفع ذائبية الغاز عند انخفاض درجة الحرارة
    2. تقل ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط د. ترتفع ذائبية الغاز عند انخفاض الضغط
16. مادة كيميائية تنتج أيون الهيدونيوم عندما تذوب في الماء .....
    1. القاعدة ج. الأيون
    2. الحمض د. المركب
17. أيون يحمل شحنة سالبة يتكون عندما تذوب القاعدة في الماء .....
    1. الهيدرونيوم ج. الماء
    2. الهيدروكسيد د. الحمض
18. مقياس عكسي لتركيز أيونات الهيدرونيوم في محلول ما .....
    1. مقياس الرقم الهيدروجيني ج. الحمض
    2. القاعدة د. الرقم الهيدروجيني
19. يستخدم لتحديد القيمة التقريبية للرقم الهيدروجيني لمحلول ما .....
    1. الحمض ج. القاعدة
    2. الكاشف د. الأيون
20. ما الأيونات التي تتوفر بكمية أكبر في محلول رقمه الهيدروجيني **PH** يساوي 8.5 ؟
    1. أيونات الهيدروجين ج. أيونات الهيدروكسيد

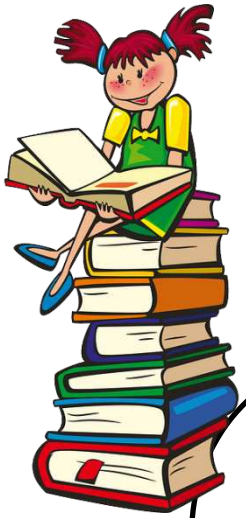
2. أيونات الهيدرونيوم د. أيونات الأكسجين

21. ما الذي تضيفه الى محلول ما رقمه الهيدروجيني **PH** يساوي 1.5 للحصول على محلول رقمه الهيدروجيني **PH** يساوي 7 ؟

1. حليب (**PH** 6.4 =) ج. محلول قاعدي (**PH** 13 =)
2. خل (**PH**3 =) د. قهوة (**PH** 5 =)

التقييم	ممتاز (90-100%)	جيد جدا (80-90%)	جيد (70-80%)	مقبول (60-70%)	ناجح (50-60%)
تقييم المعلمة					
تقييم ولي الأمر					
تقييم الطالبة					

رؤيتنا: إعداد جيل لديه انتماء للوطن قادر على استخدام تقنيات العصر لتحقيق مراكز متقدمة



أنتهى بحمد الله ...

تمنياتي لكن بدوام النجاح والتوفيق

عزيزتي الطالبة :

استعيني بالله في كل وقت وصفي ذهنك تماماً ، فأنتِ لديكِ عزيمة و أصرار على النجاح والتفوق

حان وقت الحصاد ، فلا تترددي ولا تجعلي الخوف يتغلب نجاحك وتفوقك ، أنتِ أبليتِ حسناً طوال العام فكوني قوية حتى تكملي مسيرة النجاح

فريق العلوم منسقة المادة : أ/ هادية مديرة المدرسة : أ. هيام يوسف