شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية

مراجعة شاملة للمتهج محلولة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2024-03-29 08:01:23

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث

1	اختبار منتصف الفصل الثالث عبير الحناعي
2	ملخص درس الماء والمخاليط
3	نموذج إجابة أوراق العمل
4	اختبار تشخيصي سادس سكرة الشمري
5	دفتر علوم الفصل الثالث عبير الحناعي

مراجعة الفصل الدراسى الثالث
للصف السادس

أختار الإجابة الصحيحة فيما يلى :

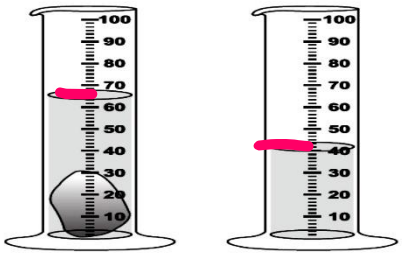
١ – أي مما يأتي ليس من الخصائص الفيزيائية للمادة ؟

أ	القساوة	ب	درجة الغليان	ج	الكثافة	د	القابلية للاشتعال

٢ – أي مما يأتي غالباً ما يبطئ عملية الذوبان ؟

أ	تحريك المذاب	ب	استخدام قطع صغيرة من المذاب	ج	استخدام كمية قليلة من المذاب	د	استخدام قطع كبيرة من المذاب

٣ – أدرس الشكل أدناه . ما حجم الحجر المبين في الشكل ؟



توضيح إيجاد الفرق بين القياسين
٦٥ - ٤٠ = ٢٥

أ	٤٠ مل	ب	٦٥ مل	ج	١٠٥ مل	د	٢٥ مل

٤ – ماذا يمكن أن يحدث عند الاستمرار في إضافة الملح إلى كأس من الماء مع التحريك عند درجة حرارة الغرفة ؟

أ	ستذوب الكمية كلها	ب	سترسب الكمية كلها	ج	سيتغير لون الماء	د	ستذوب كمية محددة من الملح ، و سترسب الكمية الأخرى في قاع الكأس

توضيح التحلل أي التفكك (وحمض الكربونيك تفكك)

٥ – أي مما يأتي مثال على تفاعلات التحلل ؟

أ	تفاعل الحديد و الأكسجين لتكوين أكسيد الحديد .	ب	تجمد الماء و تكوين الجليد	ج	تفاعل كلوريد الفضة و الرصاص لتكوين كلوريد الرصاص و الفضة .	د	تكون ثاني أكسيد الكربون و الماء من حمض الكربونيك .

٦ – أي الخيارات الآتية صحيح عندما يوضع الحمض و القاعدة معاً ؟

أ	ينتجان ملحاً و ماء	ب	يصبح الحمض أقوى	ج	تصبح القاعدة أقوى	د	لا يتفاعلان

٧ – يبين الشكل أدناه تفاعل ذرات الحديد مع جزيئات الأكسجين لإنتاج أكسيد الحديد المعروف بصدأ الحديد . ما نوع التفاعل الذي يظهر في الشكل ؟

أ	اتحاد	ب	تحلل	ج	إحلال	د	مركب

٨ – أي مما يأتي يدل على حدوث تفاعل طارد للحرارة بين مواد موضوعة في كأس زجاجية ؟

أ	زيادة درجة حرارة الكأس	ب	انخفاض درجة حرارة الكأس	ج	تصاعد الغازات و الفقاعات	د	تغير لون المواد في الكأس

أختار الإجابة الصحيحة فيما يلي :

٩ – ماذا تحدد السرعة المتجهة ؟

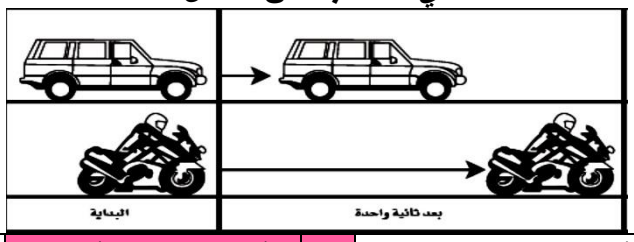
أ	السرعة و الاتجاه	ب	السرعة و الحجم	ج	الكتلة و الاتجاه	د	السرعة و الكتلة

١٠ – في لعبة شد الحبل . إذا لم يستطيع أي الفريقين سحب الفريق الآخر في اتجاه نقطة النهاية فإن القوى التي يؤثر بها كل فريق في الآخر :

أ	تسبب تباطؤ حركة الفريقين	ب	قوى متزنة	ج	الفصول الأربعة	د	كسوف القمر

١١ – ما الذي استنتجه من الشكل أدناه ؟

توضيح كلاهما أبتدأ معاً و بعد ثانية واحدة كانت الدرجة تقدمت أكثر من السيارة أي ازدادت سرعتها أي تسارعها

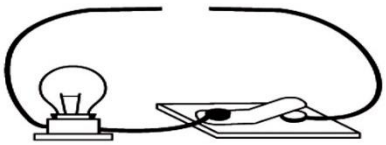


أ	أن تسارع السيارة أكبر من تسارع الدراجة	ب	أن تسارعي السيارة و الدراجة متساويان	ج	أن تسارع الدراجة أكبر من تسارع السيارة	د	أن سرعتي السيارة و الدراجة متساويتان

١٢ – ما الذي يحمي المنازل من التيار الكهربائي الكبير ؟

أ	المقابس	ب	المقاومات	ج	القواطع الكهربائية	د	مصادر الكهرباء

١٣ – من خلال الشكل أدناه . ما الذي يحتاج إليه أحمد لإكمال الدائرة الكهربائية و إضاءة المصباح ؟



أ	مصباح كهربائي آخر	ب	بطارية	ج	سلك نحاس	د	قضيب زجاجي

١٤ – يحدث تحول في طاقة المحرك الكهربائي من :

أ	إشعاعية إلى كهربائية	ب	كهربائية إلى حركية	ج	حرارية إلى ميكانيكية	د	نووية إلى كهربائية

١٥ – متى يكون الجسم مشحون كهربائياً ؟

أ	إذا كان عددا الإلكترونات و البروتونات في ذراته متساويان	ب	إذا كان عددا النيوترونات و البروتونات في ذراته متساويان	ج	إذا كان عددا البروتونات و الإلكترونات غير متساويان	د	إذا كان عدد البروتونات أكبر من عدد النيوترونات

١٦ – ما نوع المخلوط المكون من الملح و الماء ؟

أ	مخلوط غير متجانس	ب	مخلوط متجانس	ج	سبيكة	د	مادة غروية

١٧ – يقع عنصر التيتانيوم في وسط الجدول الدوري ، وهو عنصر صلب ولامع ، و يتفاعل ببطء مع المواد الأخرى ، كيف يصنف التيتانيوم ؟

أ	فلز انتقالي	ب	فلز قلوي	ج	فلز قلوي أرضي	د	شبه فلز

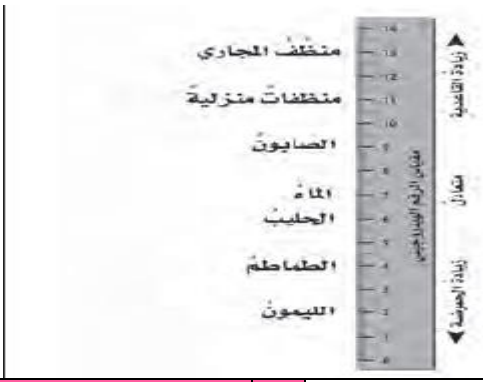
١٨ – أدرس المعادلة التالية : أي المواد الآتية من المواد المتفاعلة ؟

هيدروجين + كلوريد الخارصين ← حمض الهيدروكلوريك + خارصين

توضيح المواد المتفاعلة توجد عند ذيل السهم

أ	الخارصين	ب	الهيدروجين	ج	كلوريد الخارصين	د	الكلور

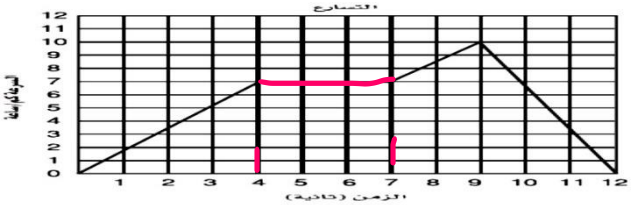
١٩ – أدرس المخطط الآتي : أي المواد الآتية حمضية ؟



أ	الصابون	ب	الماء	ج	الطماطم	د	المنظفات المنزلية

٢٠ – يبين الرسم البياني أدناه سرعة جسم خلال ١٢ ثانية . متى كان تسارع الجسم صفراً ؟

توضيح عندما تكون السرعة ثابتة يكون التسارع صفراً



أ	ما بين لحظة البدء و الثانية الرابعة	ب	ما بين الثانية الرابعة و الثانية السابعة	ج	ما بين الثانية السابعة و الثانية التاسعة	د	ما بين الثانية التاسعة و الثانية العاشرة

أكمل الفراغ :

١ – تسمى المواد التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة ... كواشف

٢ – القوة التي تعيق حركة الأجسام تسمى قوة ..... الاحتكاك

٣ – حاصل قسمة التغير في المسافة على الزمن ..... السرعة

٤ – زيادة سرعة الجسم في وحدة الزمن هو ..... التسارع

٥ – مخلوط من فلز أو أكثر مع مواد صلبة أخرى ..... السبيكة

ضعي إشارة (√) أمام العبارة الصحيحة و إشارة (χ)أمام العبارة الخاطئة :

١ – صفات المادة التي يمكن ملاحظتها و قياسها دون التغير في طبيعتها تسمى الخصائص الكيميائية . (χ) الفزيائية

٢ – المادة التي يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة تسمى كاشف . (√)

٣ – السرعة حاصل قسمة التغير في المسافة على الزمن . (√)

٤ – القوة المعاكسة للحركة تسمى قوة الجاذبية . (χ) الاحتكاك

٥ – لكل قوة فعل قوة رد فعل مساوية لها في المقدار و معاكسة لها في الاتجاه . هذه العبارة تشير إلى القانون الثالث لنيوتن . (√)

٦ – التأريض منع تراكم الشحنات الزائدة على الأجسام الموصلة ، عن طريق وصلها بمصدر كهرباء أكبر . (χ) بموصل كبير الأرض

٧ – رفع الأجسام اعتماداً على قوى التنافر المغناطيسي تسمى بالرفع المغناطيسي . (√)

٨ – الحجم هو مقدار ما في الجسم من مادة . (χ) الكتلة

٩ – الخصائص التي تحدد كيف تتفاعل المواد معاً هي الخصائص الكيميائية . (√)

١٠ – لا يعد الضغط من العوامل التي تؤثر في سرعة التفاعلات الكيميائية . (χ) يعد الضغط من العوامل المؤثرة في سرعة التفاعل الكيميائي

المزاوجة بين العامود (أ) و ما يناسبه من العامود (ب) بوضع الرقم المناسب :

الرقم	(أ)	الرقم المناسب	(ب)
١	الفلزات القلوية لا توجد منفردة في الطبيعة بسبب	٦	بزيادة عدد لفات السلك
٢	مواد الرقم الهيدروجيني لها أقل من ٧ تسمى :	٨	القواعد
٣	المادة التي تذوب في مادة أخرى هي :	χ	بوضع قضيب من الخشب
٤	ما نوع المخلوط الذي يتكون من حبيبات من الرمل و الماء ؟	١	تكون مركبات بسهولة تفاعلها مع المواد الأخرى .
٥	عملية دفع أو سحب جسم تسمى :	٤	معلق
٦	يمكن زيادة قوة جذاب المغناطيس الكهربائي بـ:	٢	الأحماض
٧	المادة التي يذوب فيها المذاب هي :	٣	المذاب
٨	مادة تحول لون ورقة تباع الشمس من اللون الأحمر إلى اللون الأزرق	٩	يسبب زيادة التيار
٩	عند إضافة مصابيح أخرى إلى دائرة التوالي	χ	غروي
١٠	المسار المغلق للتيار الكهربائي يسمى	٧	المذيب
		٥	القوة
		١٠	الدائرة الكهربائية

أ / علل : لماذا لا توجد الفلزات القلوية منفردة فى الطبيعة ؟

..... لأنها تكون مركبات بسهولة تفاعلها مع المواد الأخرى . .....

ب / أقارن : كيف يختلف المذاب عن المذيب ؟

المـــــذاب	المـــــذيـــب
هي المادة التي تذوب في مادة أخرى .	هي المادة التي يذوب فيها المذاب .

ج / تعداد : عدد بعض طرق زيادة قوة المغناطيس الكهربائى ؟

١ – ..... زيادة عدد لفات السلك .....

٢ – ..... زيادة التيار الكهربائي .....

٣ – ..... وضع قضيب فلزي موصل .....

ج / تعداد : عدد بعض العوامل التى تؤثر فى الذائبية ؟

١ – ..... تحريك المحلول .....

٢ – ..... تفتيت المذاب إلى دقائق أصغر .....

٣ – ..... زيادة درجة الحرارة .....

ج / تعداد : عدد بعض العوامل التى تعتمد عليها سرعة التفاعل الكيميائى ؟

١ – ..... زيادة درجة الحرارة .....

٢ – ..... زيادة التركيز .....

٣ – ..... زيادة الضغط .....

٤ – ..... زيادة مساحة سطح التفاعل .....