الإجابة الذهبية لمراجعة الاختبار الثالث في مادة العلوم

تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين	
موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف السادس ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-12-25 01:08:32	
المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس					
صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الأول	
1	مراجعة الاختبار الثالث في العلوم
2	ملخص الاختبار الثالث في مادة العلوم
3	مذكرة العلوم الشاملة للصّف السادس
4	مذكرة العلوم لمراجعة الاختبار الأول
5	الاختبار الأول في مادة العلوم

مملكة البحرين
وزارة التربية والتعليم
مدرسة طارق بن زياد الابتدائية الإعدادية للبنين

إجابة المذكرة الذهبية للامتحان الثالث للصف السادس الابتدائي للفصل الدراسي الأول للعام الدراسي ٢٠٢٥ – ٢٠٢٦م

ملاحظة: المذكرة لا تغني عن الكتاب المدرسي

اعداد قسم العلوم

السؤال الأول: أكتب المصطلح العلمي أمام المصطلح الذي يناسبه

التغير الكيميائي ١ – تغير في المادة ينتج عنه مادة جديدة خصائصها الكيميائية تختلف عن خصائص المادة الأصلية

الرابطة الكيميائية ٢ – قوة تجعل الذرات تترابط معا

التفاعل الطارد للطاقة ٣- تفاعل كيميائي ينتج عنه إطلاق الطاقة

التفاعل الماص للطاقة ٤- تفاعل كيميائي تحتاج إلى مصدر طاقة لحدوثها

الخاصية الكيميائية ٥- الكيفية التي تتفاعل بها المادة مع مواد أخرى

الكواشف ٦- مواد يتغير لونها عند وجود الحمض أو القاعدة

تفاعل التعادل ٧ – التفاعل الذي يتم عند خلط حمض مع قاعدة وينتج عنه ملح وماء

خزانات المياه الجوفية ٨ – طبقات من الصخور المسامية قادرة على تخزين المياه مع وجود طبقة من الطين تمنع تسرب الماء منها

الضباب الدخاني ٩ - سحابة عملاقة شبه صفراء تخيم فوق المدن ناتجة عن حرق الوقود الأحفوري

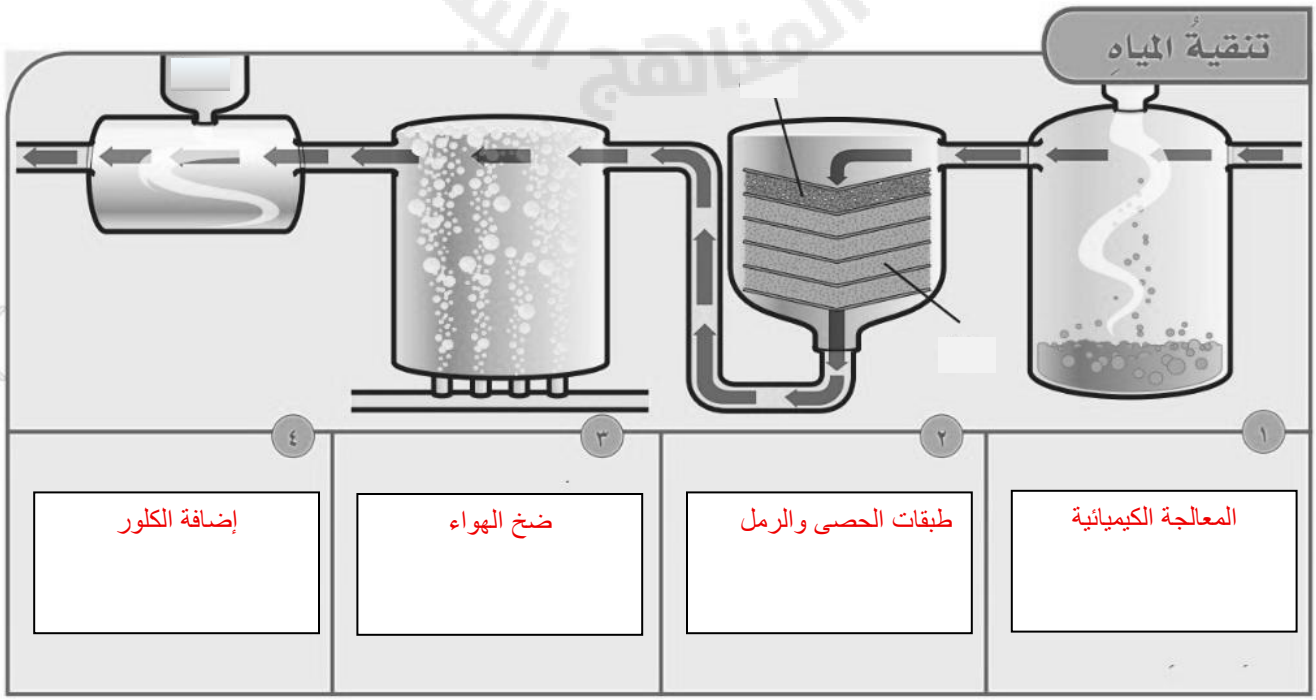
الطاقة الحرارية الجوفية ١٠ – الطاقة الحرارية التي مصدرها باطن الأرض

الكتلة الحيوية ١١- فضلات النباتات والحيوانات وبقاياها التي يمكن معالجتها لإنتاج الوقود

الخلية الشمسية ١٢ – أداة تستخدم أشعة الشمس في إنتاج الكهرباء

السؤال الثاني: رتب مراحل تنقية المياه التالية بوضعها في المكان الصحيح حسب الرسم أدناه

((ضخ الهواء – طبقات الحصى والرمل – المعالجة الكيميائية – إضافة الكلور))



السؤال الثالث: أذكر السبب لكل مما يلي:

١. لا توجد الفلزات القلوية منفردة في الطبيعة؟

لأنها عناصر نشطة تكون المركبات بسهولة من خلال تفاعلها مع مواد أخرى

٢. صدأ الحديد يتعبر تغيرا كيميائيا؟

لأنه تكونت مادة جديدة تختلف في خواصها عن خواص المواد الأصلية

٣. ما خصائص المنطقة التي تجعل منها خزانا مائيا جوفيا؟

طبقة علوية مسامسة منفذه تسمح بمرور الماء وطبقة من الطين غير منفذه تمنع تسرب الماء منها

السؤال الرابع :أ- أختر الإجابة الصحيحة :

١- **أي مما يلي ليس تغيرا كيميائيا.**

أ) قلي البيض	ب) تبخر الماء	ج) حرق الورق	د) خبز العجين

٢- **تكون الصدأ مثال على أي نوع من التفاعل**

أ) الاتحاد	ب) التحلل	ج) الاحلال	د) التبادل

٣- **من أمثلة التفاعلات الماصة للطاقة**

أ) التنفس	ب) احتراق الشمعة	ج) اضاءة المصباح	د) البناء الضوئي

٤- **عناصر لينة نشطة لا توجد منفردة في الطبيعة**

أ) فلزات قلوية	ب) فلزات قلوية ترابية	ج) فلزات انتقالية	د) لافلزات

٥- **أي الخيارات الآتية صحيح عندما يوضع الحمض والقاعدة معا؟**

أ) لا يتفاعلان	ب) ينتجان ملحا وماء	ج) يصبح الحمض أقوى	د) تصبح القاعدة أقوى

٦- **تقع المواد المتعادلة ومنها الماء المقطر على مقياس الرقم الهيدروجيني عند الرقم:**

أ) صفر	ب) ٢	ج) ٧	د) ١٤

٧- **أكثر المياه العذبة على الأرض توجد في صورة**

أ) ثلوج	ب) مياه جارية	ج) مياه جوفية	د) بخار

٨- **تطلق النباتات إلى الغلاف الجوي في النهار غاز:**

أ) النيتروجين	ب) ثاني أكسيد الكربون	ج) الأكسجين	د) النترات

٩- **ما شكل الطاقة التي يمكن الحصول عليها من ينابيع المياه الساخنة؟**

أ) الكهروكيميائية	ب) الطاقة الشمسية	ج) طاقة الرياح	د) الطاقة الحرارية الجوفية

١٠- **تمثل الكتلة الحيوية؟**

أ) بقايا نباتات وحيوانات	ب) مياه جارية	ج) ضوء الشمس	د) حركة الهواء

السؤال الخامس: أدرس المعادلة الكيميائية التالية وأجب عن الأسئلة.

$$2H_2 + O_2 \xrightarrow{\text{شرارة كهربائية}} 2H_2O$$

$$2H_2 + O_2 \xleftarrow{\text{شرارة كهربائية}} 2H_2O$$

٢ جزيء هيدروجين + جزيء أكسجين ← ٢ جزيء ماء

١) ما المواد المتفاعلة؟ الأكسجين والهيدروجين

٢) ما المواد الناتجة؟ الماء

٣) ما نوع التفاعل (اتحاد – تحلل – إحلال)؟ اتحاد

٤) ما عدد الذرات قبل التفاعل؟ ٦

٥) ما عدد الذرات بعد التفاعل؟ ٦

٦) ما عدد العناصر؟ ٢

السؤال السادس: الشكل التالي يبين مقياس الرقم الهيدروجيني.

١ – أين يقع كل من التالي على مقياس الرقم الهيدروجيني

المادة	قيمة PH	نوع المادة (حمض/قاعدة)
الماء	٧	متعادل
عصير الليمون	٢	حمض
الأمونيا	١٢	قاعدة
مبيض الغسيل	١٣	قاعدة
الخل	٣	حمض

٢- ما الحمض: مواد درجة حموضتها أقل من ٧

٣- ما القاعدة: مواد درجة حموضتها أعلى من ٧

السؤال السابع: صنف المواد في الجدول التالي:

(ذهب – الهيليوم - الصوديوم، الكلور، الكالسيوم، السيليكون)

فلزات قلوية	فلزات قلوية ترابية	فلزات انتقالية	شبه فلز	هالوجينات	غازات نبيلة
الصوديوم	الكالسيوم	ذهب	السيليكون	الكلور	الهيليوم

السؤال الثامن: أجب عن الأسئلة التالية

١. عدد ٣ من مصادر تلوث الهواء؟

دخان المصانع عوادم السيارات غازات البراكين

٢. عدد ٣ من مصادر تلوث الماء؟

مياه الصرف الصحي تسرب النفط المبيدات الحشرية

٣. ما القواعد الثلاث في المحافظة على موارد البيئة؟

الترشيد إعادة الاستخدام التدوير

انتهت الأسئلة

مع تمنياتنا لكم بالنجاح والتوفيق