تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية

إجابات مراجعة الوقفة التقويمية الثانية

موقع المناهج ⇦ المناهج البحرينية ⇦ الصف الخامس ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-11-12 09:30:22

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 الخامس

صفحة المناهج البحرينية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الأول

1	مذكرة مساندة لمادة العلوم
2	مراجعة الاختبار الأوّل
3	مراجعة العلوم الاختبار الأول
4	مذكرة علوم
5	إجابة أسئلة مراجعة الاختبار الأول في مادة العلوم

الصف:- الخامس تغذية راجعة للوقفة التقويمية الثانية ١ التاريخ .....

س١:- أختر الإجابة الصحيحة بوضع دائرة حولها :

١- الجليدِ الجافِّ مصنوعٍ منَ: -

أ- النيتروجين والكربون ب-الأكسجين والهيدروجين
ج-الهيليوم والكربون د-الكربون والأكسجين

٢- تغير يؤدي الي تغير شكل الجسم دون تغيير نوع المادة المكونة له

أ- التبخر ب-التغير الفيزيائي
ج-الانصهار د- التغير الكيميائي

٣- الصيغة الكيميائية لملح الطعام

أ- Co2 ب- H2o
ج- Feo3 د- NaCL

٤- إذا تفاعلت ٤٨ ذرة هيدروجين مع ٢٤ذرة أكسجين تفاعلا تاما فكم جزيئا من الماء ينتج

أ- ٤٨جزيء. ب- ١٦ جزيء.
ج- ٣٢ جزيء. د- ٢٤ جزيء.

٥- ما المواد المتفاعلة من تفاعل محلول الخل مع مسحوق الخبز (الخميرة)

أ- خلات الصوديوم والماء ب- الماء والخل
ج- خلات الصوديوم وثاني أكسيد الكربون والماء د- الخل ومسحوق الخبز

٦- أقل عدد ذرات يمكن أن يشكل مركبا

أ- ذرة واحدة ب- ذرتين
ج- أربع ذرات د- ثلاث ذرات

٧- تمثل التعبير الرمزي للمواد المتفاعلة والمواد الناتجة من التفاعل الكيميائي

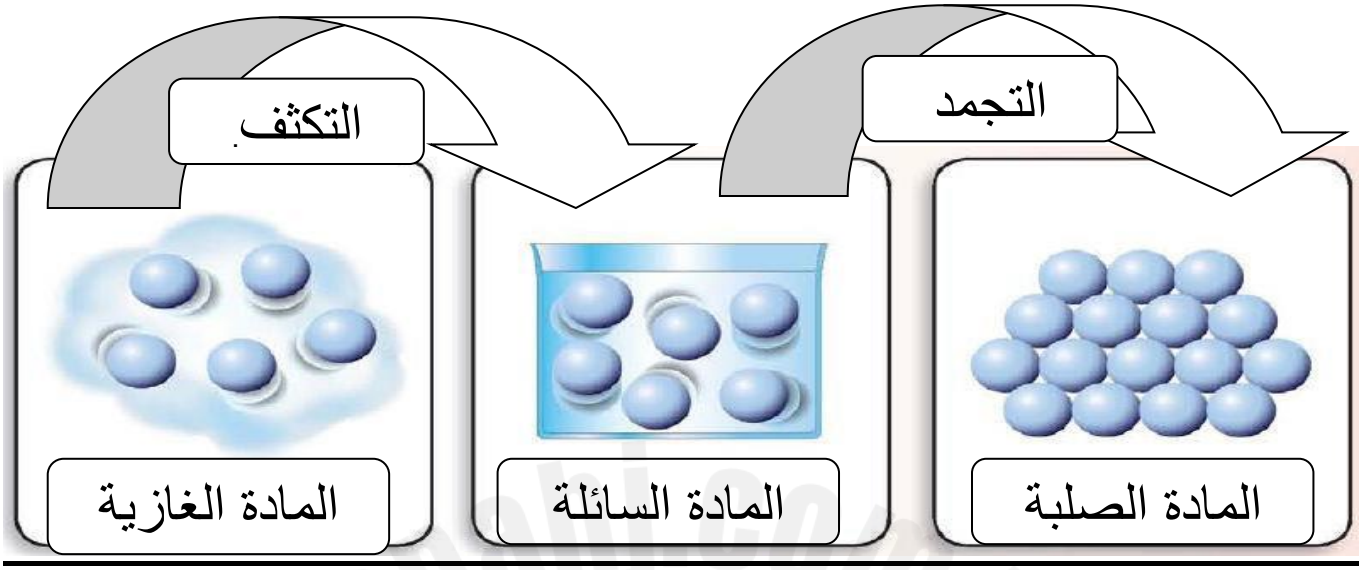
أ- التفاعلات الكيميائية ب- المعادلة الكيميائية
ج- التغيرات الكيميائية د- المركبات الكيميائية

٨- تعتمد فكرة مقاييس درجة الحرارة على

أ- الانكماش الحراري فقط. ب-التمدد والانكماش الحراري
ج-التجمد والتسامي. د-التمدد الحراري فقط

س٢ .من خلال الصورة التالية التي توضح تغير المادة ضع الكلمات المناسبة فيما يناسبها :-

المادة الصلبة - المادة السائلة - المادة الغازية - التكثف - التجمد



س٣. صنف المواد في الجدول التالي:

الصدأ - كلوريد الصوديوم - ملح الطعام - ثاني أكسيد الكربون

الاسم الشائع	الاسم الكيميائي
الصدأ	كلوريد الصوديوم
ملح الطعام	ثاني أكسيد الكربون

س٤:- علل لما يأتي :-

١- يدخل غاز الارجون في صناعة المصابيح الكهربائية

. لأنه لايتفاعل مع أسلاك الكهرباء المصنوع منها المصابيح الكهربائية

٢- يستخدم الكلور في تعقيم مياه الشرب وبرك السباحة

. لأنه نشط كيميائيا فيتفاعل مع أجسام الكائنات الحية الدقيقة

٣- يستخدم النحاس في صناعة أسلاك الكهرباء

. لأنه قابل للسحب وموصل جيد للكهرباء

الصف:- الخامس تغذية راجعة للوقفة التقويمية الثانية ٢ التاريخ .....

س١ :-اختر من العمود (ب) ما يناسب العمود (أ) :

	(أ)		(ب)
٤	تصاعد الغازات	١	احتراق الشمعة
٥	تكوين الرواسب	٢	الصدأ
٢	إزالة البريق	٣	وضع المبيض على قطعة من الملابس
٣	تغير اللون	٤	خلط مسحوق الخبز مع الخل
١	تحرير الطاقة	٥	ترسبات الصابون على حوض الغسيل (المجلي)

س٢ . .ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة و علامة (✗) أمام العبارة الخطأ.

١. يستخدم الكلور في تعقيم مياة الشرب وبرك السباحة. (✓)

٢. يستخدم الذهب والفضة في جرحة الأسنان و في صناعة الحلي والزينة والمجوهرات. (✓)

٣. السيلكون من أشباه الفلزات ويستخدم في صناعة شرائح الحاسوب. (✓)

٤. الأرجون عنصر فلزي يستخدم في صناعة المصابيح طويلة الأمد. (✗)

٥. كل الفلزات توجد في صورة صلبة ماعدا الزئبق هو الفلز الوحيد السائل. (✓)

٦. اللافلزات منها الصلب كالكبريت ومنها السائل كالبروم ومنها الغاز كالهيدروجين . (✓)

س٣ :- ـ انظر إلى الشكل التالي . ثم أجب عن الأسئلة التالية :

١- كم عدد ذرات الأكسجين في المركب السابق ؟ ثلاث ذرات

٢- ما الاسم الكيميائي للمركب السابق ؟ أكسيد الحديد

٣- ما الاسم الشائع للمركب السابق ؟ الصدأ

س٤ قارن بين :

وجة المقارنة	الفلزات	اللافلزات
توصيل الكهرباء	توصل الكهرباء	لاتوصل الكهرباء
قابلية التشكيل	قابلة للتشكيل	غير قابلة للتشكيل
البريق	لها بريق	ليس لها بريق
أمثلة	الحديد- النحاس – الألومنيوم - الذهب	الكلور – الفلور- الكبريت- البروم - الأرجون

س٥ :- علل لما يأتي :-

١- تعتبر الألعاب النارية التي تطلق في حلبة البحرين أثناء الفورميلا١ تغير كيميائي لأنه ينتج عنها تحرير طاقة.

٢- يختفي الجليد الجاف دون أن يترك بقعة ماء.
لأنه يتسامي (أي يتحول من الحالة الصلبة للحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة)

٣- تكتسب المادة الحرارة دون أن ترتفع درجة حرارتها.
لأن الحرارة التي تكتسبها المادة تستخدمها في تفكيك الروابط بين الجزيئات المكونة لها .

٤- تزداد كثافة معظم المواد ويقل حجمها عند تحولها من الحالة السائلة للحالة الصلبة

بسبب تقارب دقائقها عندما تفقد درجة الحرارة .

٥- عدم استخدام الحديد في تثبيت الكسور عند إجراء العمليات الجراحية

لأنه قد يتفاعل مع أعضاء الجسم ويصدأ

الصف:- الخامس تغذية راجعة للوقفة التقويمية الثانية ٣ التاريخ .....

أ- أختر الإجابة الصحيحة بوضع دائرة حولها :

١- يمكن التخلص من رائحة الخل القوية بإضافة.

أ- الماء ب- مسحوق الخبز

ج-السكر د-خلات الصوديوم

٢- أيُّ التغيرات التالية يعدُّ تغيرًا كيميائيًا.

أ- حرق الأشجار ب- هطل المطر

ج- ذوبان الملح د- انصهار الجليد

٣- يستخدم عنصر ..... في تثبيت الكسور

أ . البروم ب. النحاس

ج . الألومنيوم د. التيتانيوم

٣- تكتسب المادة الحرارة دون أن ترتفع درجة حرارتها لأن.

أ- الحرارة التي تكتسبها المادة تستخدمها في تقوية الروابط بين الجزيئات المكونة لها

ب-تتبخر ثم تتكثف .

ج-تسمح بتمدد المواد المصنوعة منها الكباري والانكماش.

د- الحرارة التي تكتسبها المادة تستخدمها في تفكيك الروابط بين الجزيئات المكونة لها

٤- من دلائل حدوث تغير كيميائي.

أ- تغير اللون ب-تكوين رواسب

ج- تحرير طاقة د- كل ما سبق

٥- الدرجة التي تبدأ عندها المادة في التحول من الحالة الصلبة للحالة السائلة.

أ . درجة الغليان ب. درجة الإنصهار

ج . درجة التجمد د. درجة التكثف

س٢:- انظر للصورة التالية ثم أجب عن الأسئلة .

$$2\,SO_{2(g)} + O_{2(g)} \longrightarrow 2\,SO_{3(g)}$$

١- ماذا تمثل الصورة السابقة ؟

المعادلة الكيميائية.

٢- ما المواد المتفاعلة والمواد الناتجة في الصورة السابقة؟

المواد المتفاعلة هي S02 و O2

المواد الناتجة هي So3

س٣:- قارن بين الحالة الصلبة – الحالة السائلة – الحالة الغازية من حيث حركة الجزيئات – حجم كلا منها :-

وجه المقارنه	الماده الصلبه	الماده السائله	الماده الغازيه
حركة الجزئيات	مقيده إهتزازية	متوسطه (أسرع)	كبيره جدا (سريعه جدا)
حجم الماده	صغير	متوسط	كبير

س٤ :- ضع علامة (√) وعلامة (χ) أما ما يناسبها فيما يلي:

١. عندَما تفقدُ المادة الحرارة تقلُّ سرعةُ حركةِ الجزيئاتِ، وتبدأُ في التجمعِ. (√)

٢. الموادُّ التي تكونُ درجاتُ انصهارِهَا أو غليانِهَا عاليةً تكونُ جزيئاتُهَا متماسكةً بعضُهَا معَ بعضٍ (√)

٣. التسامي هو تحول المادة الصلبة مباشرة للحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة. (√)

٤. الجليدِ الجافِ مصنوعٍ منَ الكربونِ والهيدروجين. (χ)

٥. تعتمد فكرة مقاييس درجة الحرارة على الانكماش الحراري فقط. (χ)

٦. تزدادُ كثافةُ معظمِ الموادِ عادةً عندَ تحوّلِها منَ الحالةِ السائلةِ إلى الحالةِ الصلبة بسبب تقارب دقائقها عند فقدانِها الحرارةِ (√)

٧. تتواجد المسافات الفاصلة في الكباري حتى تسمح بتمدد المواد المصنوعة منها الكباري والانكماش (√)

س٥:- تفكير ناقد :-

أ- عند حرق ٥ جم من الهيدروجين ينتج ٣٦ جم من الماء . فكم جم من الماء ينتج إذا تم حرق ٢٠ جم من الهيدروجين؟

احتراق ال ٥ جم ينتج عنها ٣٦ من الماء

وال ٢٠ جم من الهيدروجين يساوي ٤ من ال ٥ جم من الهيدروجين (٢٠ ÷ ٥ = ٤)

٤ × ٣٦ = ١٤٤ جم من الماء

ب- بينما كان محمد يلعب في نهائي دوري المدرسة لكرة القدم تعرض للإصابة مما تسبب لكسر في وركه ، وأدخل العمليات بسرعة فأراد الطبيب أن يضع له مفصلاً من فلز الحديد . بإعتقادك هل الحديد صالح للاستخدام داخل الجسم ؟؟ ولماذا ؟

غير صالح لأنه قد يتفاعل مع أعضاء الجسم.

ج-إذا تفاعلت ٣٢ ذرة هيدروجين مع ١٦ذرة أكسجين تفاعلا تاما فكم جزيئا من الماء ينتج ؟ ولماذا ؟

١٦ جزيء من الماء لأن كل ذرة أكسجين تتفاعل مع ذرتين هيدروجين (٣٢ ÷ ٢ = ١٦)