مراجعة محلولة المقارنة بين أنواع المادة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية	
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الخامس ⇦ علوم ⇦ الفصل الثالث ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-04-24 15:40:21	
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
	إعداد: يوسف البلوي

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثالث	
1	ورقة عمل درس المركبات والتغيرات الكيميائية
2	حل مراجعة الفصل التاسع الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات
3	مراجعة الفصل التاسع الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات
4	مذكرة التركيز والمحتوى
5	عرض بوربوينت لدرس تغيرات في حالة المادة

ضع الكلمة المناسبة ممَّا يأتي في الفراغ المناسب :

الذرة	النواه	الإلكترونات	العنصر	الجزيء	العدد الذري

الإلكترونات جسيمات شحنتها سالبة تدور حول نواة الذرة.
المادة التي لا يمكن تجزئتها إلى شيء أصغر منْها خلال التفاعلات الكيميائية تسمَّى العنصر.
أصغر وحدة في العنصر تحمل خصائصه تسمى الذرة .
مركز الذرة يسمى النواه ويحتوي على نوعين من الجسيمات هما البروتونات والنيوترونات.
يتكون الجزيء من اتحاد ذرتين أو أكثر معا.
عدد البروتونات في ذرة عنصر ما يسمَّى العدد الذري

ضع الكلمة المناسبة ممَّا يأتي في الفراغ المناسب :

البروتون	التمدد الحراري	الجدول الدوري	الانكماش الحراري	النيوترون

رتَّب مندليف العناصر في جدول يسمَّى الجدول الدوري
الجسيم الذي له شحنة متعادلة في نواة الذرة هو النيوترون
الجسيم المشحون بشحنة موجبة في نواة الذرة هو البروتون
تسمَّى الزيادة في حجم جسم ما عند تسخينه التمدد الحراري
أما النقصان في حجمه عند تبريده فيسمَّى الانكماش الحراري

ضع الكلمة المناسبة ممَّا يأتي في الفراغ المناسب :

درجة الانصهار	درجة التجمد	التسامي	التغير الفيزيائي	المركب

التغير الفيزيائي يغير شكل جسم ما، ولا يغير الموادَّ التي يتكون منْها.
تغيُّر حالة المادة مباشرة من الصلب إلى الغاز يدعى التسامي
المركب له صفات تختلف عن صفات العناصر المكونة له.
درجة الانصهار هي درجة الحرارة التي تبدأ عندها المادة في الانصهار.
درجة التجمد هي الدرجة التي تبدأ عندها المادة في التجمد.

السؤال اختر الإجابة الصحيحة صواب أم خطأ

توجد معظم العناصر عند درجة حرارة الغرفة في الحالة السائلة	خطأ
الذرة جزء من العنصر والعنصر جزء من المادة:	صواب
تصنف العناصر في الجدول الدوري إلى فلزات ولافلزات فقط .	خطأ
يعمل مقياس الحرارة على مبدأ التمدد الحراري والانكماش الحراري:	صواب
السكر يعد من المواد الناتجة في معادلة البناء الضوئي .	صواب
السليكون من أشباه الموصلات:	صواب
تسمى الصفوف الأفقية في الجدول الدوري (دورات)	صواب
الكلور تستعمل عادة للقضاء على البكتيريا	صواب
توجد جميع الفلزات في الحالة الصلبة ماعدا الزئبق الذي يوجد في الحالة السائلة	صواب
يساعدني على التمييز بين الفلز واللافلز هو اختبار التفاعل مع الحمض	خطأ
عندما تكتسب المادة الصلبة الحرارة تبدأ جزيئاتها في التحرك أسرع	صواب
احكمي على صحة العبارة الآتية المركب الذي يشوه الفلز هو ثاني اكسيد الكربون	خطأ
من مؤشرات حدوث التغير الكيميائي تغير اللون	صواب
عند إتحاد عنصر الهيدروجين مع عنصر الأكسجين ينتج مركب هو الماء	صواب
التغير الذي ينتج عنه تغير شكل الجسم دون تغير نوع المادة المكونة له هو التغير الحراري	خطأ
في الطقس الحار يمكن أن تتمدد أجزاء رصيف المشاة مع زيادة درجة الحرارة .	صواب

اختر الإجابة الصحيحة

تكون معظم العناصر عند درجة حرارة الغرفة:

أ. صلبة ب. سائلة ج. غازية د. موصلة

ما الجسيم الموجود في الذرة الذي يحمل شحنة كهربائية موجبة؟

أ. البروتون ب. النيوترون ج. الإلكترون د. النواة

أكثر عنصرين شيوعا في الكون:

أ. الصوديوم والأكسجين ب. الألومينوم والنيتروجين ج. الكربون والكالسيوم د. الهيدروجين والهيليوم

ما الذي يحدث للفلزات عندما ترتبط باللافلزات؟

أ. تتآكل ب. تنصهر ج. تتحول إلى غاز د. تنفجر

عندما يميل عنصر إلى الاتحاد مع عنصر آخر فإنَّ هذا العنصر:

أ. قابل للطفو ب. نشط كيميائيا ج. فلزٌ د. صلب عند درجة حرارة الغرفة

تتكون نواة ذرة العنصر من:

أ. إلكترونات ب. بروتونات ونيوترونات ج. بروتونات وإلكترونات د. نيوترونات وإلكترونات

يمكن تشبيه الذرة ب:

أ. النظام الشمسيَّ ب. المجرات ج. الغيوم د. الشحنات الكهربائية

تعني قابلية الطرق والسحب للفلزات:

أ. توصيل الكهرباء ب. عكس الحرارة ج. سهولة التشكيل د. الطفو في السوائل

الغاز الذي يستخدم في تعقيم مياه الشرب هو:

أ. الأكسجين ب. الهيليوم ج. الكلور د. الأرجوان

أي مما يأتي من أشباه الفلزات؟

أ. الأكسجين ب. السليكون ج. الفلور د. النحاس

أيٌّ مما يأتي من الغازات النبيلة؟

أ. ثاني أكسيد الكربون ب. الأرجون ج. الهيدروجين د. الأكسجين

يكون عنصر النيكل عند درجة حرارة الغرفة:

أ. سائلا ب. شبه فلزٍّ ج. غازا د. صلبا

أيُّ جسيمات الذرة ذات شحنة كهربائية متعادلة؟

أ. الإلكترون ب. البروتون ج. النيوترون د. النواة

ما العنصران الأكثر شيوعا في الغلاف الجويّ للأرض؟

أ. النيتروجين والأكسجين ب. الهيدروجين والهيليوم ج. السليكون والصوديوم د. الكربون والألومنيوم

أيُّ المواد التالية قابلة للطرق وموصلة للكهرباء وصلبة عند درجة حرارة الغرفة؟

أ. الصوديوم ب. الكلور ج. الكبريت د. النحاس

أصغر جزء في المادة يحتفظ بخصائصها يسمَّى:

أ. العنصر ب. الفلزَّ ج. اللافلز د. الجزيء

ما أصغر جزء في العنصر يحمل صفاته؟

أ. الجزيء ب. البروتون ج. الذرة د. شبه الفلزِ

تسمَّى الدقائق المشحونة بشحنة موجبة في الذرَّة:

أ. النيوترونات ب. الإلكترونات ج. البروتونات د. الجزيئات

أيُّ الجسيمات تشارك البروتونات في نواة الذرَّة

أ. النيوترونات ب. الجزيئات ج. العناصر د. الإلكترونات

أيُّ جسيمات الذرة تكون مشحونة بشحنة سالبة؟

أ. البروتونات ب. النيوترونات ج. الجزيئات د. الإلكترونات

يمكن أن ترتبط ذرَّتان أو أكثر لتكوين:

أ. البروتون ب. النيوترون ج. الجزيء د. ذرة كبيرة

الخاصيَّة التي تسمح للفلزات بالانثناء والتشكيل هي:

أ. القابلية للطرق والسحب ب. التوتُّر السطحي ج. القابلية للتآكل د. القابلية للطفو

ما الذي يحدث للفلز الذي يتم تعريضه للهواء فيتَّحد باللافلزِّ كيميائيا؟

أ. يتقلص ب. يصبح شبه فلزٍّ ج. يصدأ د. يصبح لا فلزا

ما شبه الفلز الذي يستخدم في صناعة الحاسوب؟

أ. الحديد ب. السليكون ج. الهيدروجين د. الأكسجين

أيُّ العناصر التالية من الغازات النبيلة؟

أ. الهيدروجين ب. النيتروجين ج. الأكسجين د. الهيليوم

ما الذي يستعمل في المفاصل الاصطناعية للورك؟

أ. شبه الفلزِّ ب. اللافلزُّ ج. الفلزُّ د. العنصر النبيل

مجموعة العناصر التي تتصف باللمعان هي من:

أ. الجزيئات ب. أشباه الفلزَّات ج. اللافلزَّات د. الفلزات

أكثر العناصر شيوعا في القشرة الأرضية هو:

أ. الأكسجين ب. الحديد ج. الهيدروجين د. النيتروجين

من الخصائص المميزة لأشباه الفلزات أنَّها:

أ. شبه موصلة ب. موصلة ج. عازلة د. قابلة للتشكيل

أيٌّ ممَّا يلي يعدُّ تغيُّرا فيزيائيا؟

أ. احتراق ورقة ب. قلي البيض ج. غليان الماء د. مزج صودا الخبز مع الخل

تحوُّل الثلج مباشرة إلى بخار ماء مثال على:

أ. التسامي ب. الغليان ج. الانصهار د. الانكماش الحراريّ

عند تجمُّد معظم السوائل فإنَّها تخضع لِ:

أ. التمدُّد الحراريّ ب. الانكماش الحراري ج. التكثُّف د. التسامي

عندما يفقد الغاز حرارة فإنَّه:

أ. يتبخر ب. يتجمد ج. يتسامى د. يتكثَّف

درجة الحرارة التي يتحوَّل عندها الجليد إلى ماء سائل هي درجة:

أ. التسامي ب. التبخر ج. الغليان د. الانصهار

أيٌّ ممَّا يلي يعد مركَّبا؟

أ. النحاس ب. الصدأ ج. الحديد د. الهواء

أيٌّ ممَّا يلي يعد من المواد الناتجة في معادلة البناء الضوئي؟

أ. أشعة الشمس ب. الماء ج. ثاني أكسيد الكربون د. السكر

أيّ ممَّا يلي يشير إلى حدوث تغيُّر كيميائيّ؟

أ. التغيُّر من سائل إلى غاز ب. الزيادة في حجم المادَّة ج. التغيُّر من صلب إلى سائل د. التغير في لون المادة

عمليَّة التنفُّس في النباتات معاكسة لعمليَّة:

أ. البناء الضوئيّ ب. النتح ج. التغذّي د. النموّ

تكوين صدأ الحديد مثال على:

أ. التغيُّر الفيزيائيّ ب. التغيُّر الكيميائي ج. ذوبان الحديد د. انصهار الحديد

ما الذي يحدث عند وضع أقراص مضادة للحموضة في الماء؟

أ. تتكون فقاقيع ب. يتكوَّن راسب ج. تنطلق شرارة د. لا تتفاعل

يتكوَّن جزيء الماء من:

أ. ذرة أكسجين وذرة هيدروجين ب. ذرتي أكسجين وذرة هيدروجين ج. ذرتي هيدروجين وذرة أكسجين

تدلُّ الصيغ الكيميائيَّة للمركَّبات على:

أ. العناصر المكونة لها ب. درجة انصهارها ج. كتلتها د. ألوانِها

مع تمنياتي للجميع بالتوفيق و السداد
أخوكـــم أ . يوسف سليمان البلوي