

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف تلخيص فصل العناصر والمركبات

موقع المناهج ⇌ المناهج الكويتية ⇌ الصف السابع ⇌ علوم ⇌ الفصل الثاني

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع



روابط مواد الصف السابع على تلغرام

الرياضيات	اللغة الانجليزية	اللغة العربية	التربية الاسلامية
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الثاني

انفوجرافيك النظام البيئي	1
كتاب الطالب 7	2
دليل المعلم 7	3
تلخيص الطفو	4
حل الوحدة الاولى	5

المقرر

اختار عنصريا أو أكثر

→ إلى حاله أثناء وسبقه جيز من الوسط

119011

رفع واحد من الزرات

العناوين

غازية

جربا بنه متباعد

سازمان

جربینا
اقل نزارج

سابقہ

خبرنامه
مفاز
۱۰۰

مع اختلاف المناهج ← ونختلف المركبات ←

غاز ثاني أكسيد الكربون \rightarrow $\boxed{\text{CO}_2}$ ← مركب ثنائي التكافؤ
الكربون

4.

C → كربون
 (ذرة واحدة)
 O_2 → ديتي
 من الأكسجين

H_2O [مركب الماء]

H2 هیدروژن

(ذاتی)

عنصر Na ← صوديوم
عنصر Mg ← مغنيسيوم
عنصر Al ← ألومنيوم
عنصر Fe ← حديد
عنصر Cu ← نحاس
عنصر O ← أكسجين
عنصر H ← هيدروجين
عنصر C ← الكربون
عنصر Au ← الذهب
عنصر He ← هيليوم
عنصر Ca ← كالسيوم

مسیر ← مگ ← مانیس

$\frac{1}{2} \rightarrow \frac{1}{2}$

↑

↑
خاضع

المسألة ← 0 years

عصر H ← کثیر و مضی

عصير ← الكربون

$$Ad \in Au$$

11022511

HC

II المواد من حولنا كثيرة ومختلفة. (أمثلة)

(الماء - النحاس)
↓
مركب عنصر

المنجبرية ص 99

III - عند قطفة من النحاس - وضعها على البيرلان - حساب وزنها.

IV ثم وضعها على لهب. لاحظ يتلون لون أسود (البرون) على النحاس

V نعيد وزن قطفة النحاس مرة أخرى لاحظ بزيادة وزنها.

[العنصر لا يمكن نحيزتها]

VI - الزيادة في وزن كتلة النحاس - بسبب تلوّن البرون على النحاس

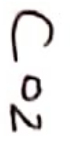
عندما تتحد العناصر مع بعضها البعض ؟

يتكون المركبات

المركب :: يتكون من اتحاد عنصريّين وأكثر

المركبات

غازية



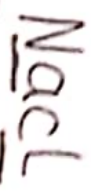
غاز ثاني أكسيد الكربون

سائلة



ماء

صلبة



ملح الطعام

لورين الصوري

الكور

المركبة: يتكون هذا اختصار مغزني
أو أكثر.

H_2O مركب الماء



يتكون هيدروجين ذررتين
الأكسجين ذرة واحدة

* تفاعل الماء إلى مكوناته * (بواسطة كهرباء البطارية).

هيدروجين

هيدروجين

التجربة: من: -

الملاحظة: نتحصّل القفزات عند التفطيس (غازات).

ازيادة التشتت

صوت فرقعة

غاز الهيدروجين

الماء يتكون من مغزني هيدروجين وأكسجين

الهيدروجين السالب عند القطب السالب - الأكسجين الموجب عند القطب الموجب

تخرج فقاعات أكثر

الأكسجين

الهيدروجين

الماء مركب يتكون من

الماء (الماء) بمساعدة

المركب

مسائل (لا يتفاعل ولا يساوي

يتفاعل بفرقة

يساعد على الاشتعال

ماذا يحدث عند منتج كبريتات المناس وكربونات الكالسيوم في الماء؟

↓
أبيض

↓
أزرق

الملاحظة: لا يحدث شيء.

ماذا يحدث عند إضافة الماء إلى كربونات الكالسيوم؟

لا يحدث شيء. لثابت كربونات الكالسيوم لا تذوب في الماء.

↓
هــ

نترسب في الماء.

عند إضافة الماء إلى كبريتات المناس؟

↓

تذوب في الماء. وتكون محلولاً لونه أزرق

↓
هــ

* ~ *

كربونات الكالسيوم

كبريتات المناس.

← لا تذوب في الماء.

← تذوب في الماء.

← تكون راسب في الماء.

← محلول لونه أزرق

المحلول يتكون

↓
جـ

↓
دـ

مذيب

الماء

كبريتات المناس

المحلول ← نوع من أنواع المخاليط

← وينتجون من مذاب ومذيب

↓

↓

العناصر و أهميتها

العنصر (← أبسط صورة للمادة ولا يمكن تقسيمها إلى مادتين .

* العناصر *

الحديد ← Fe ← صناعة السيارات والكيتر من المواد
 الألومنيوم ← Al ← صناعة الأواني
 الأكسجين ← O ← غاز الحياة
 الزئبق ← Hg ← المترموتر

* ~~~~~ *

الخليط :-

يتكون من مادتين أو أكثر ← [غير متحدة مع بعض المواد

طرق فصل المخاليط [المخاليط] -

④ ← المغناطيس
 قمع
 الفصل
 ⑤ ← الترشيح
 الترشيح

* أمثلة على المخاليط *

⑥ ← (الهواء) (الماء والماء)
 الهواء
 خليط
 الترشيح
 بالمغناطيس
 (الرمال وبردادة الحديد)
 الترشيح
 بالمغناطيس

خاص من أنوع المخاليط

المحلولات

مذاب ← (سائل - روماء) ← مذيب
 (ملح وماء) ← مذيب
 (ماء وماء) ← مذيب

7

ملاحظة *

تجربة: ← اختبار الماء مع ملح الطعام والفلانكا عند إضافة الملح إلى الماء؟

يحدث: بيوب الملح في الماء و يتكون لمحلول ١.

فما الفلنك مع الماء : (يتكون محلول ط) لا يذوب الفلنك في الماء .

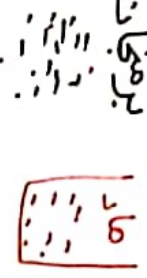
خواص العناصر *

* أمثلة من المادة الصلبة والغازية ويحتفظ بنوعها المادة .

* تحتفظ المادة بنوعها مع ما تتغير أحوالها (مائنا السكر - السكر المذوق)

حلوا حلوا

برمجات البونابون



تجربة ملاحظة

تنتشر جزيئات برمنجيات البوتاسيوم في الماء .

عصيت نتحرك جزيئات برمنجيات البوتاسيوم في المسافات البينية

بين جزيئات الماء وتنتشر داخل بعضها البعض .

مسافة البينية (المسافة بين الجزيئات)

عند رش كمية من العطر في زاوية المختبر ؟

تنتشر رائحة العطر في كل أنحاء المختبر

غاز

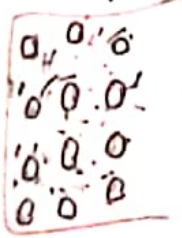
أنت

جزيئات الهواء

الماء سائل يوجهمسافة بين الجزيئات

تنتشر جزيئات البرمنجيات بين جزيئات

الماء



الحالة الغازية

حيزياتها متباعدة
جداً غير مترابطة

حررة الحركة

عشوائية

ليس لها شكل ثابت ولا حجم ثابت

الهواء

الحالة السائلة

حيزياتها متباعدة قليلاً
الحالة الهلينة

تتحرك حركة لاسيانية
(س - س)

حجم ثابت وشكل يتغير حسب الوعاء

الماء / العجبر

الحالة الصلبة

حيزياتها متقاربة
ومترابطة

تتحرك حركة اهتزازية
(ذهايا ولياباف مكافعا)

شكلها ثابت وحجمها ثابت

الكناب / الحديد / الخشب

الحليب والسناي ← نعيم بينهم بالموحى (تختلف المواد في الموائع)

السكر والملح ← الطعم (يمكن التمييز بين السكر والملح)

العطر والرجل ← الرائحة (الحالة - الطعم - اللون - الرائحة)

المركب ← يؤثر على جسم الإنسان

السكر - المصنوع - حديد - ذهب

ولذلك نحجب تناولها بكثرة

المنصر والمركبات لها رموز تتغير وتدل عليها

عنصر المورديو (Na)

عنصر الكلور (Cl)

المركب (NaCl) لو ريد المورديو

المنصر ← يتكون من ذرة واحدة أو أكثر من نفس النوع

المركب ← أكثر من عنصرين أو أكثر

(Mg) ← آتسبب الماغنيسيوم [مركبي]

* تتؤثر بعض الموارد الكيميائية على الجهاز *

النفثسي

غاز الكلور البروم
أكاسيد الهيدروكسيدات (الكبريتية)

* ~~~~~ *

رصد العنصر :- يبدأ على ذرة واحدة من العنصر
وعلى اسم العنصر .

← ذرة هيليوم (He)

مطلع

المبيخة الجزيئية للمركبي :-

نبدأ على اسم المركبي وعدد ذرات العناصر .
المكونة له .

← مركبي الماء .
H₂O

* اللهم اغفر لنا ولوالدينا وجميع المسلمين والمسلمات *

* الرجاء منهم والتموا انت *

اللهم تقبل يارب

الهم تقبل يارب

→ لا عنصر ← له رمز خاص به. [لا]

→ يسهل دراسة العناصر. [الرموز]

والتعرف على خواصها الفيزيائية والكيميائية

رموز العناصر.

حرفين

الحرف الأول

صغير كبير

He ← هيليوم

حرف واحد.

كبير

H هيدروجين

علامة

معلم بها حفظ

He

غاز خفيف
→ يستخدم في مصابيح المنظار والملاحة

الهيليوم

I

→ مطهر يستخدم في الملح
→ اليودي وأغذية النضو

اليود

Cu

→ فلز جيد التوصيل للكهرباء.
→ صناعة الدوائر الكهربائية

النحاس

Hg

الفلز السائل الوحيد عند

الزئبق

درجة حرارة الغرفة.
→ في صناعة الترمومترات