

في سؤال اللي هو عدد الكم اللي يحدد
شكل المدار $s - p - d - f$:

اخترت m

معلم كيمياء سوا تجربه تحليل كهربائي للماء تصاعد هيدروجين

واوكسجين **وش التغير الي صاير**

رسمة الموجه ايش الاجابه ؟ طولها او سعتها او
ترددتها

اسماء علماء ، رذرفورد والا طمسن والا مندليف والا
الرابع اللي نسيته ؟

اخترت الاسيتيلين والاول اللي فيه رابطته وحده



رُبما

@w_aljory4

النظائر تتفق في :
عدد الكتله وتختلف في العدد الذري
في النيوترونات وتختلف في عدد البروتونات
في عدد البروتونات وتختلف في عدد الالكترونات

من يذكر السؤال اللي فيه لويس : النشادر ولا
AlCl₃ اخترت النشادر مدري اذا غلط او صح.

قاعده مرتبط بالماء او حمض مرتبط بالما او قاعده
مرتبطه بالنشادر او حمض مرتبط بالنشادر

العصف الذهني في العام جاني وكمان في
التخصص الله يعصف براسه

معلم وجه طلابه لنشاطين : ١- قالهم سووا تجربه واستنتجوا الخواص الفيزيائية ٢-
قالهم شي بالكيمياء نسيت حطيت جميعهم استقصاء موجه

جاء سوال فيه اربع رسومات بيانیه

من ضمن الاسئله خيارات مرتين او ثلاث مرات
شنو الجواب ماذكر بالصبط السؤال بس عن
المرات

جانا في اختبار امس اي الرسومات التاليه تعبر
عن الغاز الثابت.. ويدونك اربع رسومات
#كفايات-كيمياء

وكمان الالكانات تكتبين صيغتها #كفايات-
كيمياء

ماهو رمز الالكانات.

وكمان الأعلى درجة غليان .. انا اخترت
الكحول

جابو مسائل كثيره المولاريه وشلتها ركزوا
عليها

من الأسئلة تتكون الامطار الحمضيه بسبب
غاز..

ماهي الأشعه التي تستخدم في علاج السرطان ..
جا السؤال

الوحده الاساسيه $m...ms-1....ml$

متر m

نظريه فرضيه تجربه قانون علمي صح او لا

نظريه اول شي بعدها تجي الحاجات

السلام عليكم

مقتطفات من اسئله كفايات كيم ٣٦

١- سائل تبريد السيارة
هو إيثيلين جلايكول

٢- stem
هي اختصار ل
acronym for Science, Technology, Engineering and Math

تعريف النظائر هي :

٣- سؤال عن مكتشف طيف الهيدروجين

٤- اعطانا هذا الرقم ٠.٠٠٧٢
واعطانا خيارات ارقام ايهم ارقام معنوية

٥- الايثانال عندما يتحول الى إيثانول يكون التفاعل ،،،،

اسئله تربويه

١- أسس تصنيف مجموعه من المواد

٢- انتاج أفكار غير مألوفة تتسم بالأصالة هي :

٣- أيهما أصح

اعطانا مجموعه خيارات فيها نظريه فرضيه تجربه قانون

جاء سؤال عن مجموعه هالعنصر

٥:٠٠ ص
ar.m.wikipedia.org

المظهر

رمادي فلزي

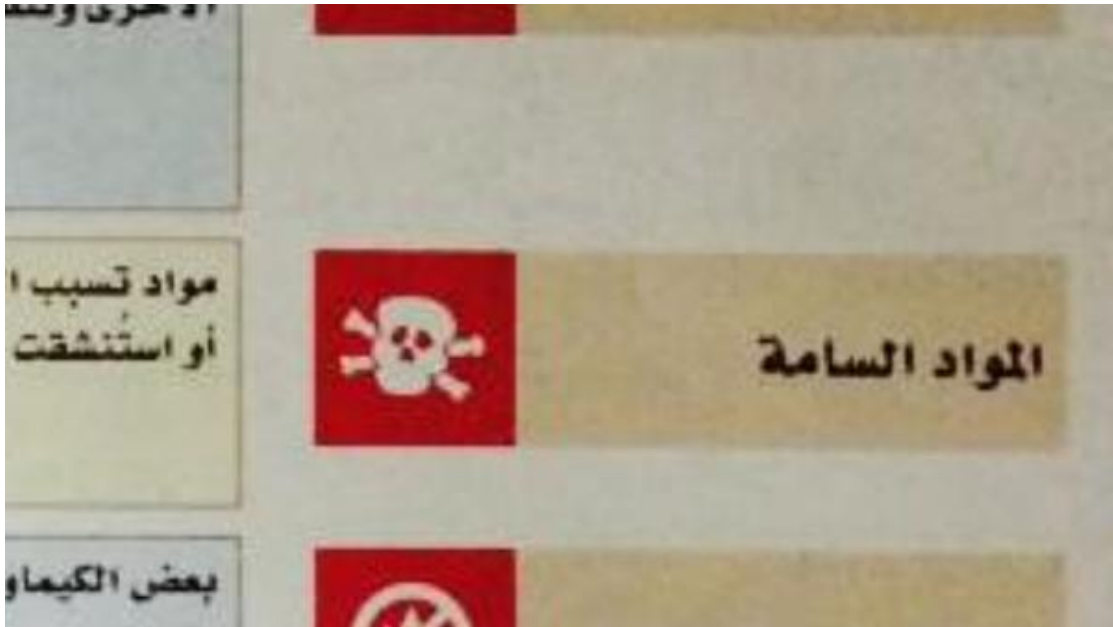


الخصائص العامة

إتريوم، 39، Y	الاسم، العدد، الرمز
فلز انتقالي	تصنيف العنصر
3، 5، d	المجموعة، الدورة، المستوى الفرعي

سؤال عن

الصورة



اغلب الاسئلة تسميات و مسائل

جابوا اعلي المركبات غليان بس نسيت الخيارات

جابوا اعلي عدد اكسده MN في المركبات التاليه ما
اتذكر الخيارات

جابوا الاعداد زي كذا نسيت اسمهن اللي شرحته
امل القحطاني بالدوره الاولي 0.0064

جابوا رمز الاستين والخيارات C2h2 الباقيات
نسيتها

عدد الكم اللي يحدد شكل المدار

جابوا قانون بويل رسمه المنحني

اغلبه تسميات

العالم اللي فسر طيف ذرة الهيدروجين : بور

جاب قانون المولاريه

ايه صح جابوا حوالي ٦ اسئله عن لاوري و برونستد

فيه رتبة تفاعل.. مولاريه كمان وو pH الباقي نسيتها

القاعدة 4

الأصفر على يسار العدد وقبل الأرقام هي أرقام غير معنوية

فالعدد (0.0000233) به ثلاثة أرقام معنوية 2,3,3
ولا نعتبر الأصفر التي على اليسار أرقاماً معنوية

والعدد (0.8) به رقم معنوي واحد 8

والعدد (0.04) به رقم معنوي واحد 4

ماهو الغاز المسؤول عن الامطار الحمضيه

اكسيد الكبريت اول اجابه لانو فيه خيار هيدريد الكبريت

ايش الصح ١ نسكب الحمض على الماء بحذر وبسرعه ٢ او نسكب الماء على الحمض بسرعه وبحذر

إضافة الحمض إلى الماء قطرة قطرة ولحمض في الماء و العكس

في سوال جاء اللي هو العنصر 39 Y في ايت مدار ! انا حطيت d

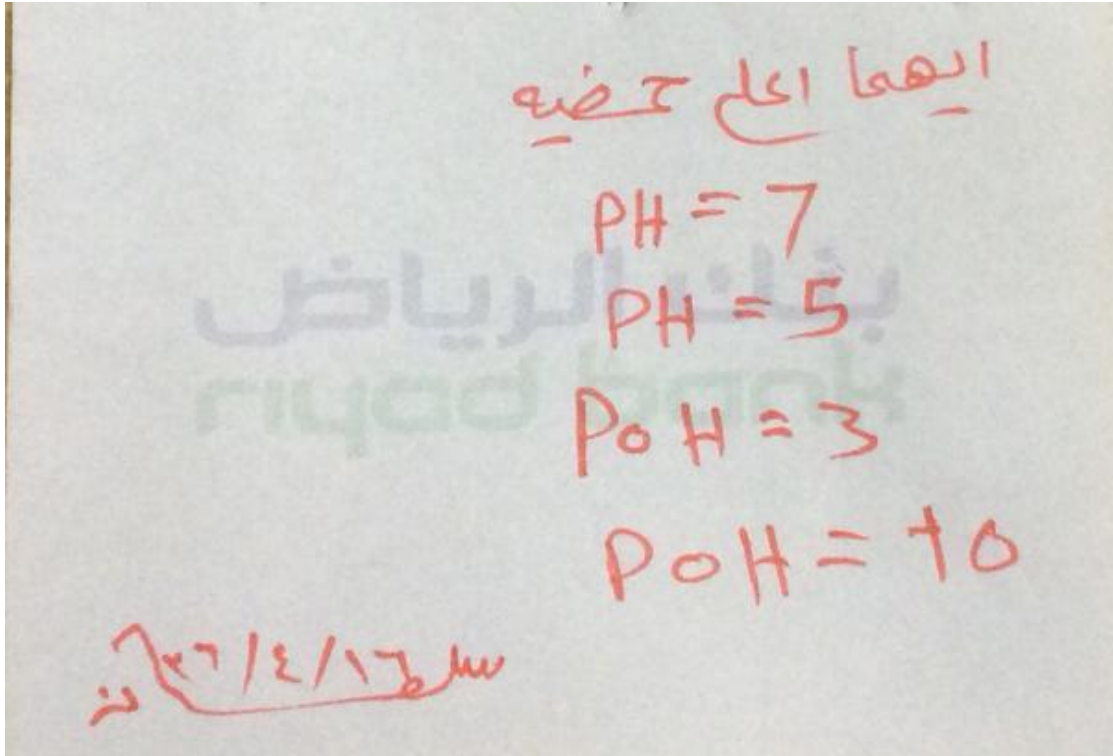
لا dيشيل ٣٢ اعلى شي اذا الاجابه f

التحليل الكهربائي ١ بطارية السيارة ٢ بطارية جافه
.....

اي المركبات يمتزجن ويكونن محلولاً
ممتزجاً

جاء سؤال شنو قسمة الاس 10 اوس 6 و
10 اوس 3-

يفرق عن الاختيار الماضي بقلة الرسوم
البيانيه وكثرة المسائل .. نوعاً ما اشوفه
أسهل



معادله استبدال ، تكوين ، هدرجه

كل الأصفار الواقعة على يسار العدد -4
غير الصفري تعتبر غير معنوية) الأصفار
(التي تستخدم لحجز منازل فقط
العدد (0.00567) يحوي ثلاثة أرقام
معنوية

5,6,7

يش الصح ١ نسكب الحمض على الماء بحذر
وبسرعه ٢ او نسكب الماء على الحمض
بسرعه وبحذر

من يذكر السؤال اللي فيه لويس : النشادر
ولا $AlCl_3$

وطرق التدريس كله عن الاستقصاء

اغلب المسائل من منهج ثالث ثانوي الحجوم
والغازات(-):



رُبما

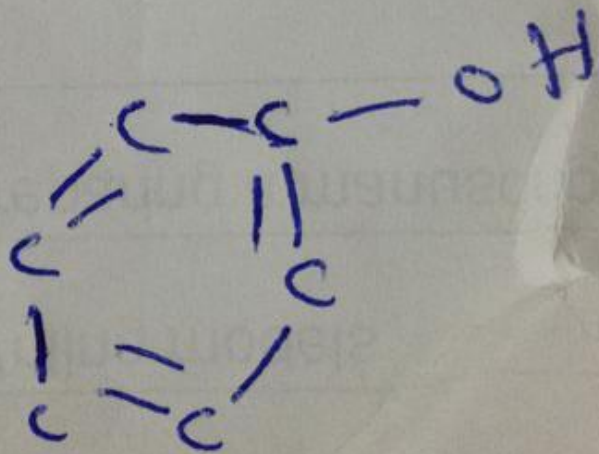
@w_aljory4

النظائر تتفق في :
عدد الكتله وتختلف في العدد الذري
في النيوترونات وتختلف في عدد البروتونات
في عدد البروتونات وتختلف في عدد الالكترونات

لسؤال اللي فيه اسماء علماء ، رذرفورد والا
طمسن والا مندليف والا الرابع اللي نسيته ؟

J

WCS



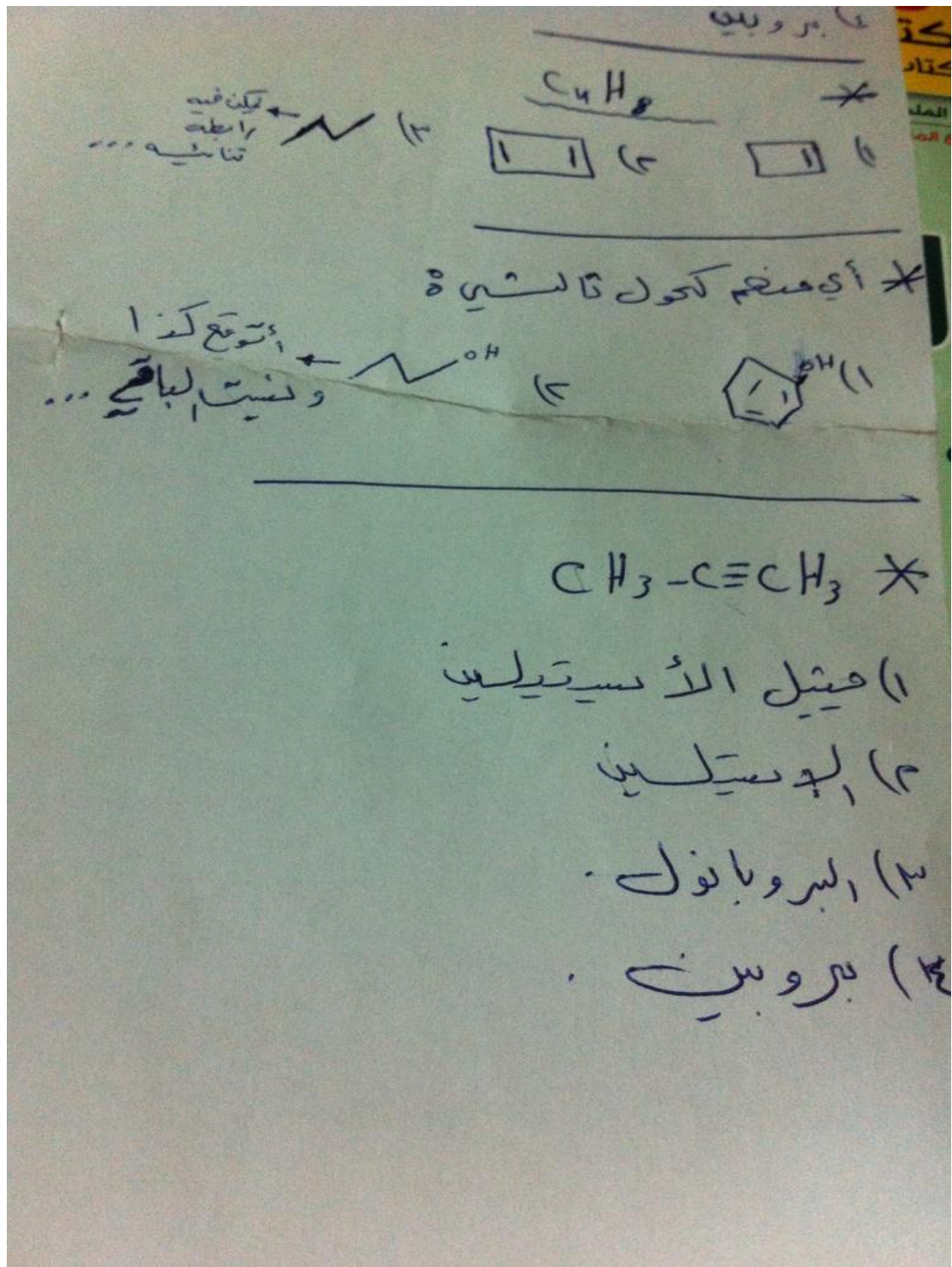
February 4, 2015, 9:02 PM

-ثابت تفكك الحمض -نظرية وحمض برونستد
لوري -تقطير النفط-رتبة التفاعل-قانون سرعة
التفاعل-وزن معادلة-حمض تولين -قاعدة هوكل-
الارقام المعنوية-ماهو المركب المستخدم لتبريد
محرك السيارة -خطوات البحث العلمي-مكتشف
الطيف الخطي لذرة الهيدروجين-المتغير التابع-
سعة الموجة -اضافة الماء الى الحمض-محلول
فهلنج-الميثان شكله الفراغي-ماصيغة كحول
تالين-لبناء البروتينات-ماركونيكوف-ماهي المركبات
الغير قطبية.

أبرز اسئلة #اختبار كفايات كيمياء ١٤٣٦هـ

خااص لحساب #معلومات_كيميائيه

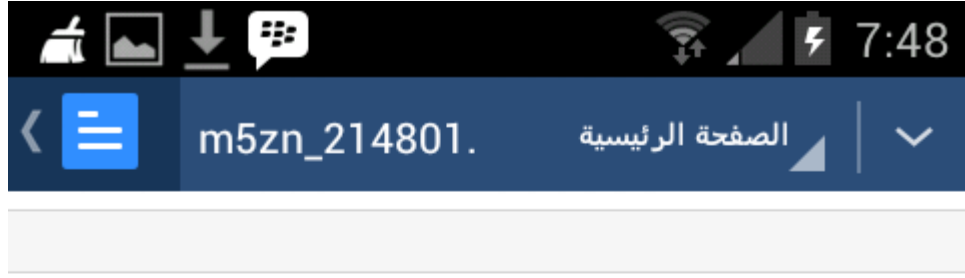
@Chem_112



الرسمه اللي عن الموجه حطيت طولها اللي هو الاختيار الاول ..

في سؤال اللي هو عدد الكم اللي يحدد شكل المدار $m - l - n - s$: اخترت m

الصورة الاولى جابو منها تعريف البحث الوصفي



والذي يعتمد الملاحظة للاجابة عن الاسئلة؟

البحث الوصفي

ي يجب عن الاسئلة س5/ ما نوع البحث ال
العلمية باختبار الفرضية؟

البحث التجريبي

س6/ تتكون البراكين المركبة عند حدود
التقارب. أي الصفائح لاتيها يكون معظم
البراكين التي تحيط بها براكين مركبة؟

الهادي

س7/ أي مما يلي يصف الصدع؟

سطح تنكسر عليه الصخور وتحدث على امتداده
ازاحه

من اعلى درجة غليان : الالدهيد الكحول الايثر

جاء سؤال التلخص من فائض (فلز الصوديوم) او شي زي كذا ومن ضمن الخيارات غمره بالتراب او رمية وسكب الماء عليه

الايثانول اعلى في درجة الغليان لانه يحتوي على روابط هيدروجينية

١- النظائر : لها نفس العدد الذري و تختلف في الكتل الذرية .

٢- يستخدم التقطير الجزئي في فصل مكونات النفط .

٣- الواقي الذي يرتدونه من يعملون في الاشعاعات النووية يصنع من الرصاص .

٤- C_2H_2 شكل خطي.

٥- يسكب الحمض على الماء بحذر .

٦- حامض لويس هو Al_2Cl_3

٧- المجموعة الوظيفية التي ينتمي لها الكيتون والالدهيد هي { كاربونيل }

٨- العالم الذي فسّر طيف ذرة الهيدروجين هو بور

٩- وحدة بناء البروتينات هي الاحماض

- ١٠- يستخدم في اللحام { الاستيلين }
- ١١- له شكل فراغي { الميثان }
- ١٢- ايثيلين جلكول يستخدم للتبريد في محرك السيارة
- ١٣- { الميثان } CH_4 مركب غير قطبي
- ١٤- الذي يختزل محلول فهلج { الالدهيد }
- ١٥- الحمض الاعلى حامضية :
- ph: 1 > ph:2 > ... ph: 6
- ١٦- حمض مسؤول عن الامطار الحمضية هو H_2SO_5
- ١٧- عند غليان كوب من الماء فإن الضغط الجوي متساوي مع الضغط البخاري *
- ١٨- للتخلص من فلز الصوديوم يوضع عليه

- ١٨- للتخلص من فلز الصوديوم يوضع عليه كحول مثل { ميثانول ، ايثانول }
- ١٩- عدد الكم الذي يحدد شكل المدار { L }
- ٢٠- عدد مولات المذاب في لتر واحد من المحلول { المولارية }
- ٢١- رمز المادة السامة هيكل عظمي عليه اكس !
- ٢٢- طول الموجة ..
- ٢٣- يتم معرفة التقطير الجزيئي للماء بواسطة { التحليل الكهربائي }
- ٢٤- من الوحدات الاساسية { M }
- ٢٥- طريقة تحويل الايثان ل ايثانول { اكسدة }
- ٢٦- الاشعة المستخدمة لعلاج السرطان هي اشعة { جاما } تجي بالرمز !

٢٧- من ضمن الاسئلة اعلى نقطة غليان
الميثان او الميثانول ؟ اعتقد الميثانول تاكدو
٢٨ - للتخلص من فائض فلز الصوديوم يتم
طليه { بالكحول }
٢٩- يعتقد الطالب ان سبب جذب الالكترونات
لنواه بسبب البروتون انا حطيت تصور علمي
مدري اذا صح ؟
٣٠- انتاج افكار تتسم بالاصالة ؟ حطيت
ابداعي مدري اذا صح او خطأ !
٣١- جابو اسئلة ضرب ارقام فيها اسس !
الاجابة جمع الاسس واذا تقسيم الاجابة طرح
الاسس
٣٢- خطوات البحث العلمي :
{ نظرية ، فرضية ، تجربة ، قانون }



كفايات كيمياء 1436