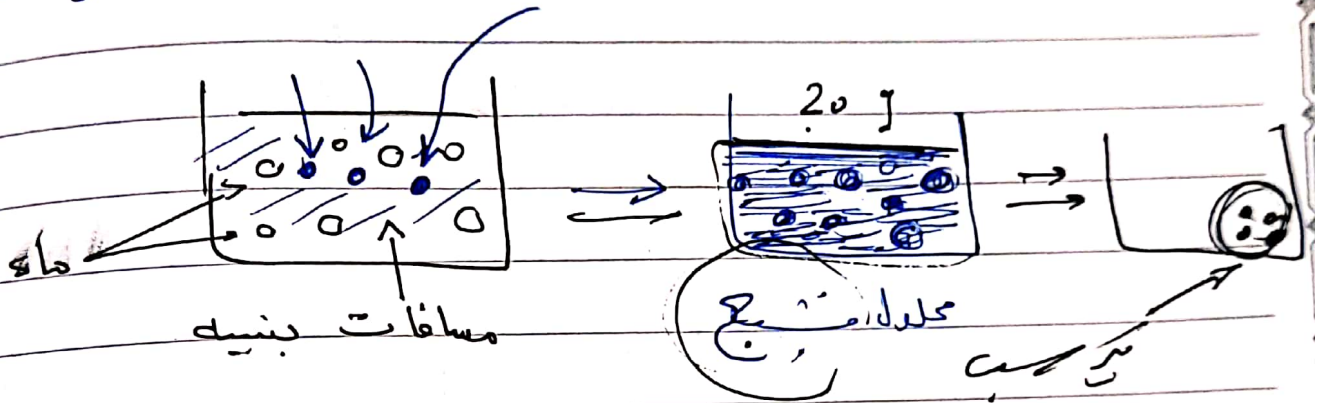


Subject _____ موضوع الدرس _____

Date: / / الموافق / / التاريخ

* **الذوبانية**

ملح الطعام (كلوريد الصوديوم)



الذوبانية: مقدار ما يذوب من المادة
 في المذيب (إلى حالة التشبع).

مادة أن: ذوبانية ملح الطعام - 36 g
 في 100 ml

تشبع

كمية المادة المذابة (ملح الطعام)
 في (100 ml) من المذيب

للمحلول إلى حالة التشبع
 هو 36 g

ولا يمكن إذابة مزيد من ملح الطعام،

Subject _____

Date : / / الموافق

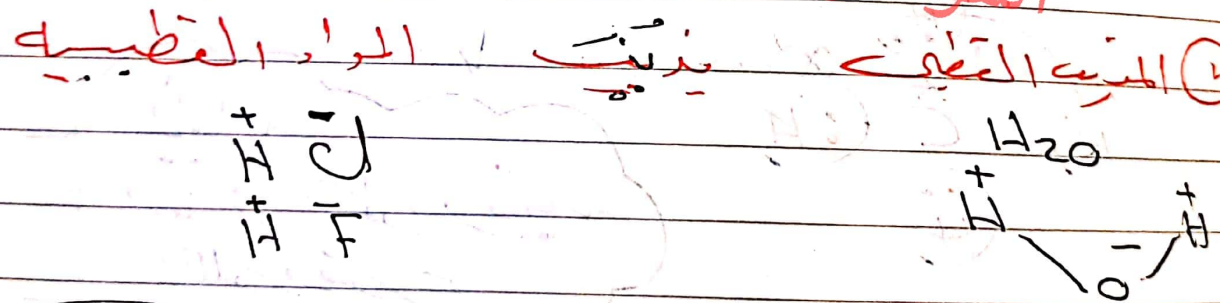
موضوع الدرس

التاريخ

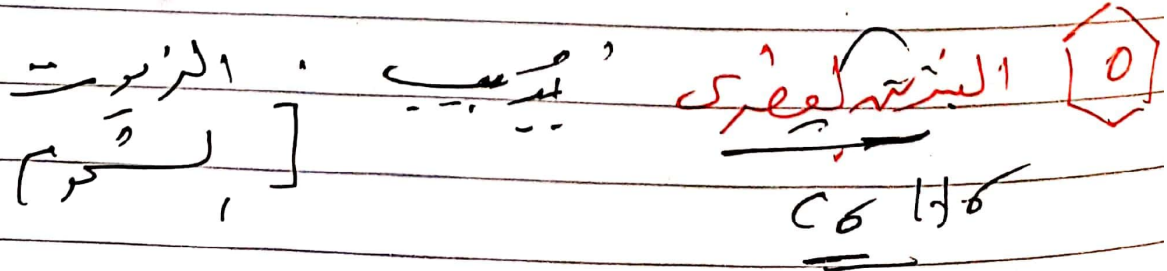
- أنواع الذوبانية :**
- ① ذوبانية سائل في سائل
 - ② ذوبانية صلب في سائل
 - ③ ذوبانية غاز في سائل

ذوبانية سائل في سائل :
 ما تأثيرات على ذوبانية سائل في سائل :

④ **طبيعة المذاب و المذيب :-**
 المثل يذوب المثل
 معاً Soluble في الموسوعة الكيميائية 94064



⑥ **المذيب غير القطبي يذوب في المواد غير القطبية**



معدا بعض الحالات الاستثنائية

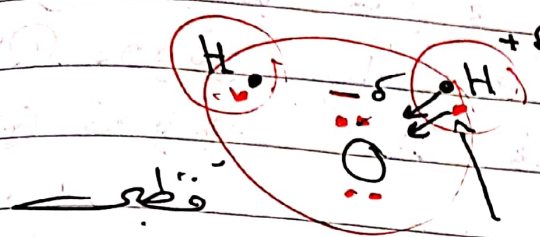
subject _____

date: / / الموافق

موضوع الدرس

التاريخ

* الخريجات القطبية :



8 خريجات تحمل

2, 6 إحدى ذراتها

كثته سوية

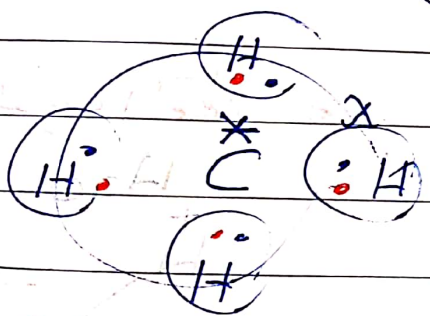
بإلكترونات الرابطة

خريجة
والذرة الأخرى تحمل
خريجة

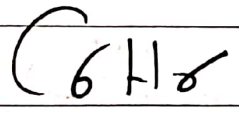
6C

2, 4

الخريجات غير القطبية : (العضوية)



الميثان
ثنائي كلور وميثان
الكلوروفورم



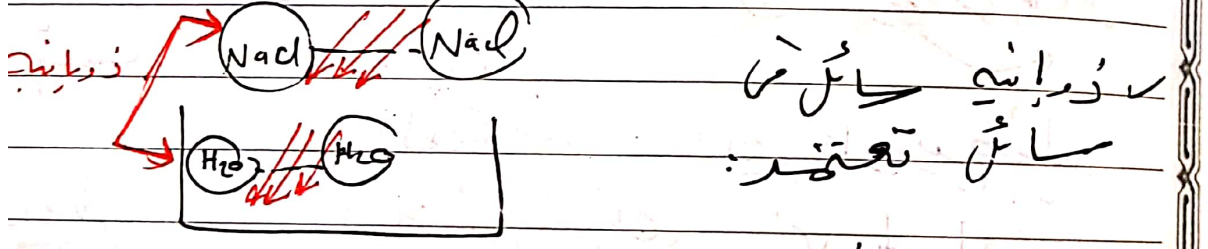
البنزين

موضوع الدرس _____
Subject _____

التاريخ / / الموافق / /
Date : / /

⑤ درجة الحرارة :
 متركز
 000
 تنزداد الروابط
 زيادة
 تسرع
 الحرارة طاعة نصف بالسرعة
 ماركس
 ماركس
 ماركس

⑥ كبريتات الكالسيوم SO_4
 ⑦ هيدروكسيد الكالسيوم $(OH)_2$



قوة التجاذب بين الذرات والجزيئات

أنواع السوائل حسب الذراتية من
 السوائل الأخرى :

- ① سائل تامة الإمتزاج
- ② سائل قليل الإمتزاج
- ③ سائل معدوم الإمتزاج

Subject _____

موضوع الدرس _____

Date: / / الموافق

التاريخ / /

سؤال مدعوم
الاستنتاج

سؤال قليل
الاستنتاج

سؤال تمامه
الاستنتاج

سؤال لا يتدرج
من تعريف
السيف

سؤال تدريج
صريحاً من تعريف
السيف

سؤال تدريج
ظاهراً من تعريف
السيف

(صحيح جداً)

مثل:

لها اقلقت

① الزيت من الماء

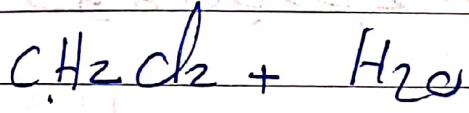
زمانة
الاحماض
المعوية

لحم الخبز
و الخبز

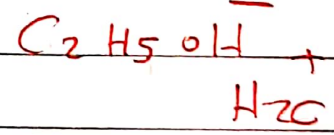
② كلوريد طين

(حمض ثنويدي)
(حمض البونتردي)

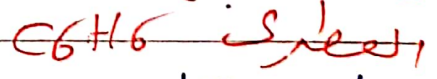
① زمانة
الكحول الازيلين
من الماء



من الماء



② زمانة لست

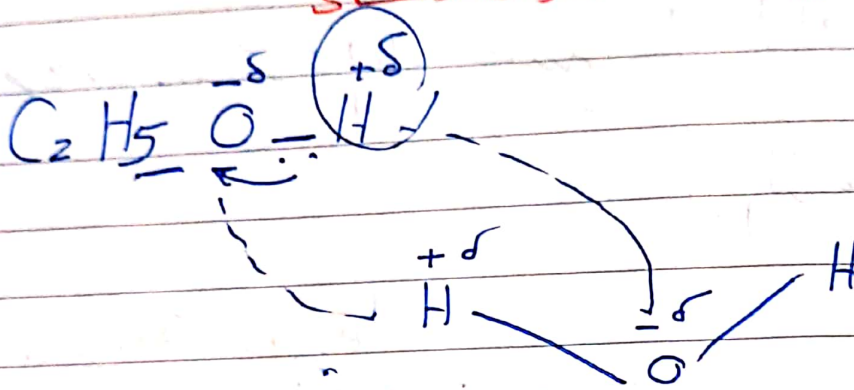


خارابع كلوريد
الكربون

التكثيف الكيميائي يؤثر من عملية الترويق

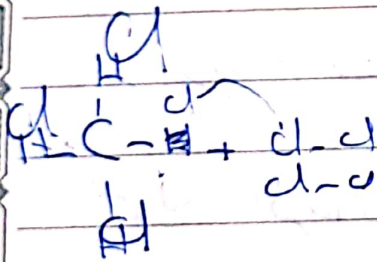
من: يذوب الكحول الإيثيلي C_2H_5OH في الماء:

السبب تكوّن روابط هيدروجينية بين جزيئات الكحول والماء



من: يذوب النترية الضرية في رابع

كلوريد الكربون: CCl_4



لأنه النترية الضرية غير قطبية و CCl_4 غير قطبية

(دائمًا نترية مثل)

Subject _____

Date : / /

afidni.com

الموافق

موضوع الدرس

التاريخ

الماء
الزيت

لا يذوب الزيت في الماء

عند التماس بين الماء والزيت

جاء بالماء

الزيت والزيت

صفت من قوة التماس

درجعة الحرارة

تزداد سرعة الحركة في الماء

لأنه يرتفع سطح الحرارة

حركة التماسات ← مما يؤدي إلى صحت

الرواق [المذاب (الزيت) و...]
[المذاب (الزيت)]

المذيب والمذيب [الماء والماء]

لا تداخل لسطح (سماكة لزجة) بين (قشر الماء)

محلولة غاز في سائل :
العوامل التي تؤثر من ذوبانية غاز في سائل :

① طبيعة الجزيء وبلديته :
قطبية وبعادته من الجزيء
البلديته

بعض الغازات
غير القطبية

مثل O_2 و N_2 و H_2 :

لا يتبدل مع الماء :
(غير قابلة)

لا تذوب في قطبيته

تزداد ذوبانية الغازات

الكلية المولبية :

لزوجة صدى كثره

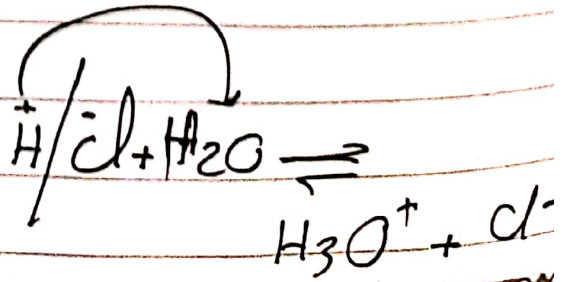
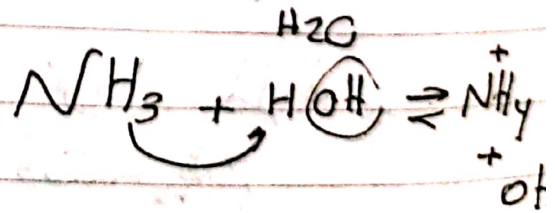
للشوائب

بعض الغازات لقطبية

مثل NH_3 و HCl

تذوب في الماء :

لانها تكونه روابط
هيدروجينية مع الماء
قطبية ، الماء (قطبي)



Subject _____

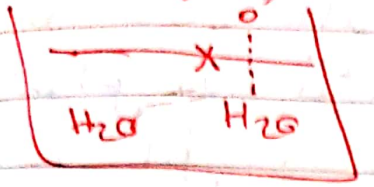
موضوع الدرس _____

Date: / /

الموافق

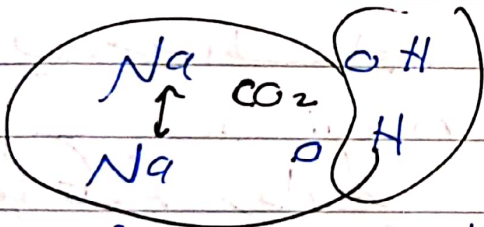
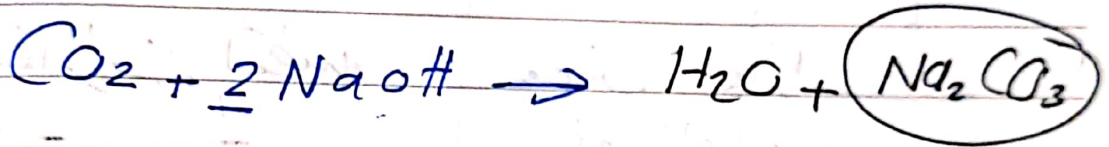
/ /

التاريخ



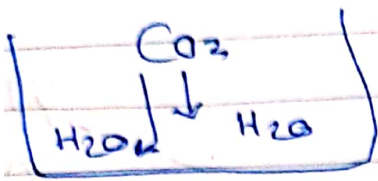
تقل درجة الحرارة :-
تقل ذوبانية الغازات
في السوائل بزيادة
درجة الحرارة ←

مثال : ذوبان CO_2 (غازات)
محلول الصودا الكاوية ($NaOH$)
يزداد بانخفاض درجة الحرارة
وبالتبريد .

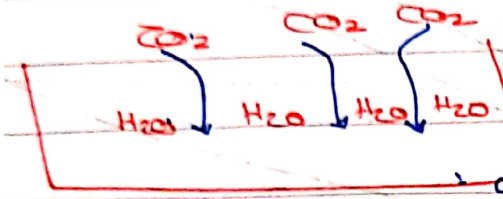


مفسر : تقل ذوبانية الغاز في السائل
بارتفاع درجة الحرارة .

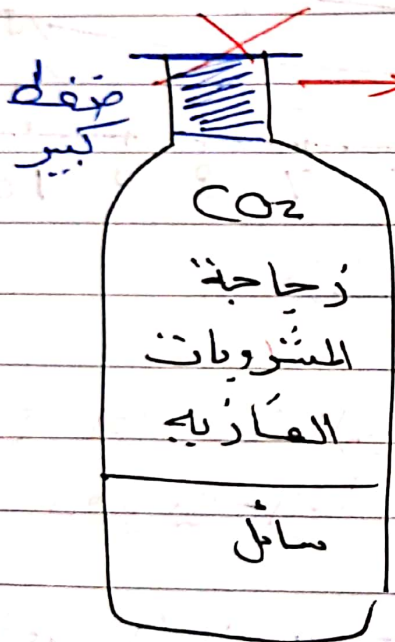
ح) لأنه بارتفاع درجة الحرارة تنزداد طرقة
حركة الجزيئات الغاز فتستطيع
الخروج من السائل -



الضغط :
تزداد ذوبانية غاز في سائل
بزيادة الضغط :



لزيادة تركيز الغاز
فوق سطح
السائل فتزداد الذوبانية



نمل : عند تعبئة المشروبات
الغازية :

تحت ضغط عالٍ

* عند فتح العلبه (الزجاجات)
الغازية : يقل ضغط

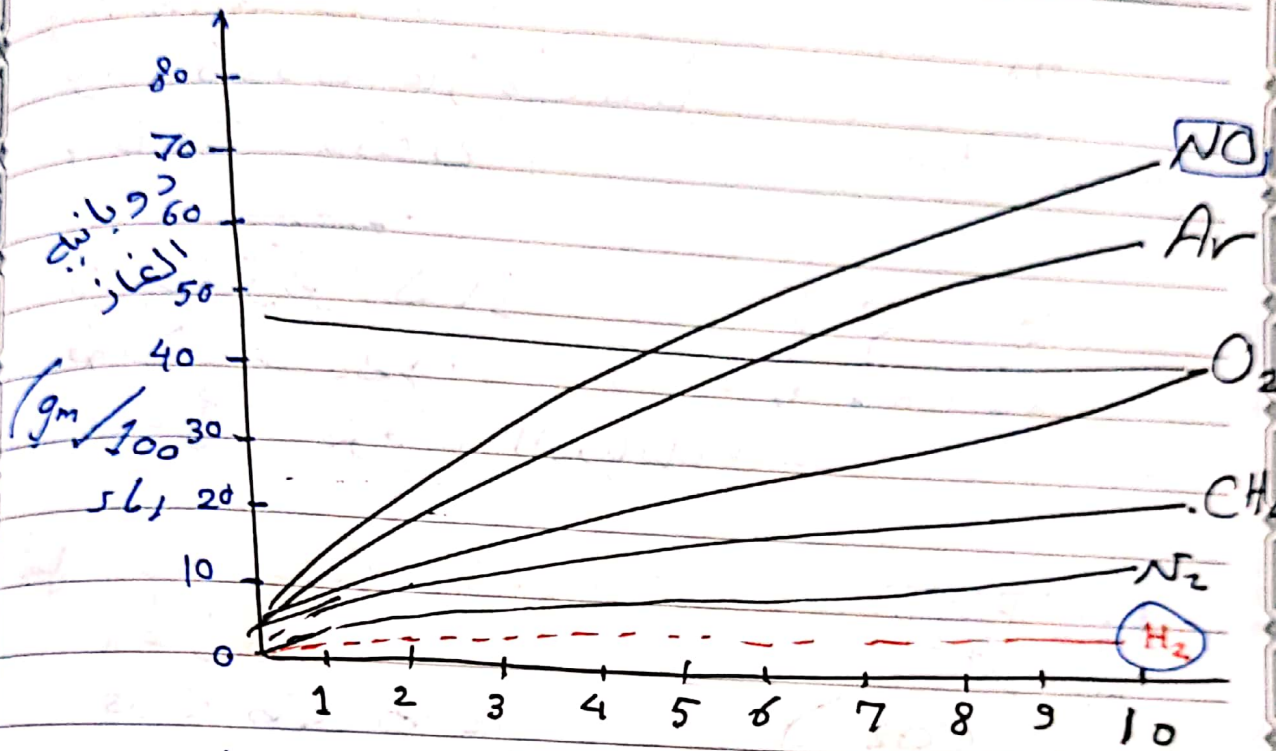
CO_2
في فنقل الذوبانية
وتخرج فقاعات غاز
 CO_2 المرابه .

Subject _____

موضوع الدرس _____

Date : / / الموافق

/ / التاريخ



منظمة الغاز بوحدة ضغط جوا

① أي الغازات الموصوفة بالشكل التالي تمتلك ذوبانية أعلى : NO

② أي الغازات أقل ذوبانية : H₂

③ ذوبانية صلب في سائل :

العوامل التي تؤثر على ذوبانية صلب في سائل :

① طبيعة المذاب والمذيب

② درجة الحرارة

Subject _____

موضوع الدرس _____

Date : / / الموافق

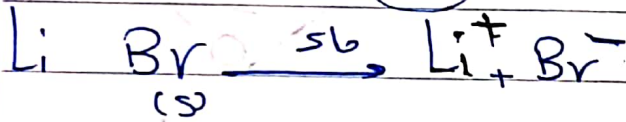
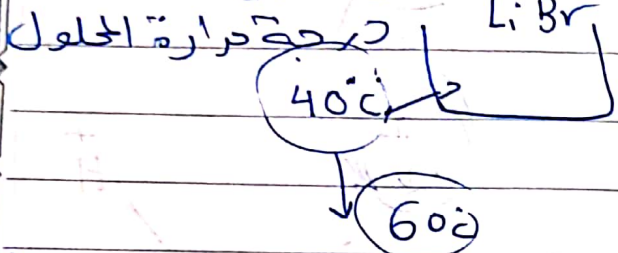
التاريخ

أشواج الذوبان (صلب في سائل)

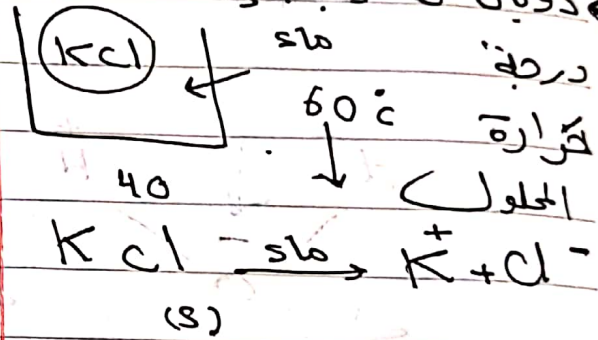
ذوبان في ظبرد
لحراره

ذوبان ماص
لحراره

ذوبان ماص بارتفاع



ذوبان ماص بارتفاع

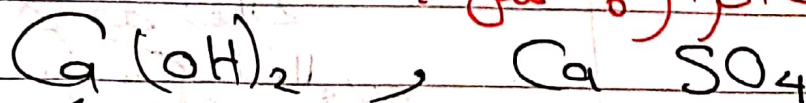


درجة الحرارة:

بعض الأملاح تزداد ذوبانيتها مع
الماء بزيادة درجة الحرارة:

مثل: BaSO₄ كبريتات الباريوم

بعض الأملاح تقل ذوبانيتها بارتفاع
درجة الحرارة مثل:

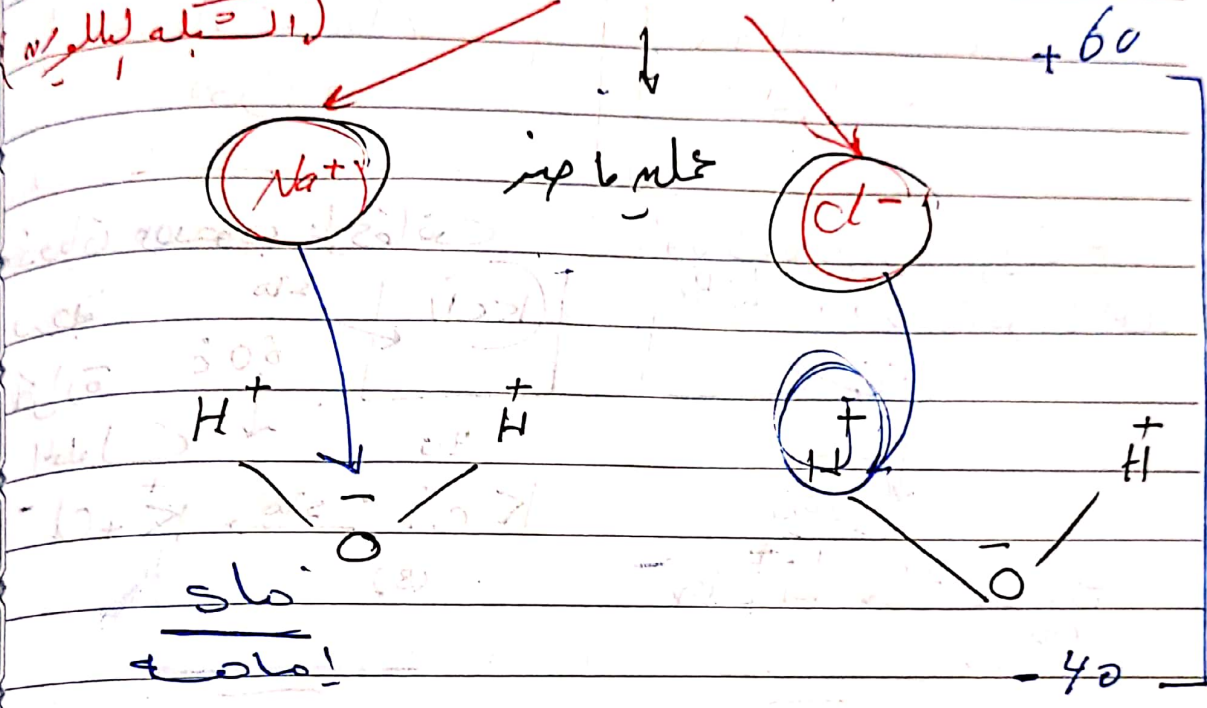


كبريتات الكالسيوم و هيدروكسيد الكالسيوم

Subject موضوع الدرس خطوات الأذالة

Date: التاريخ / طاقة سقاه للبتك على المواعظ

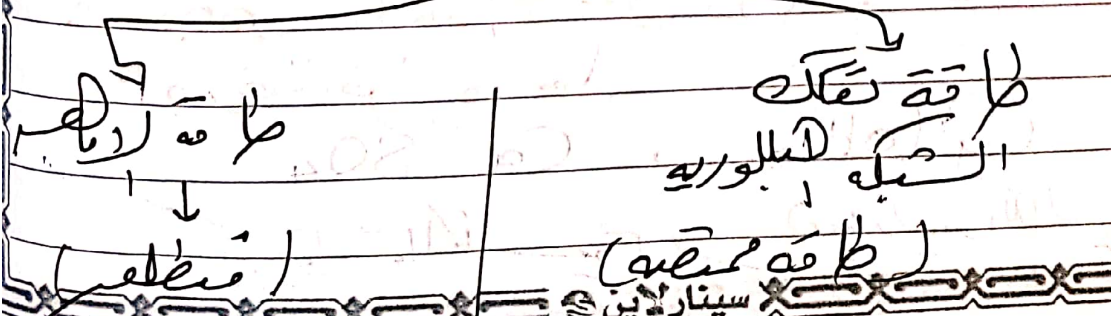
التاريخ: البتك من الأيونات من الشبكة البلورية
ان NaCl مركب أيوني



طاقة متعلقة بتجهيز ارتباط الأيونات المتكلم بالماء

هو عمل طرود للبرج

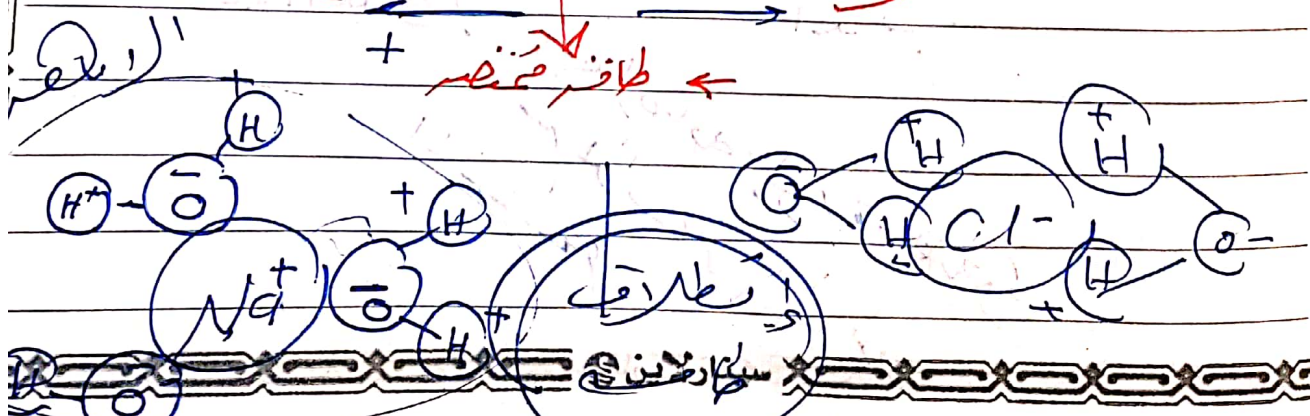
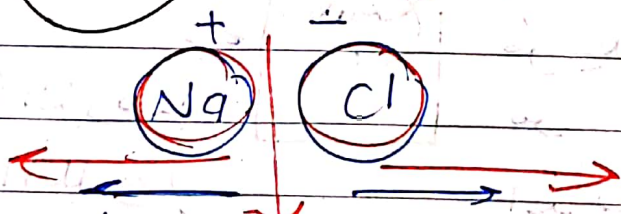
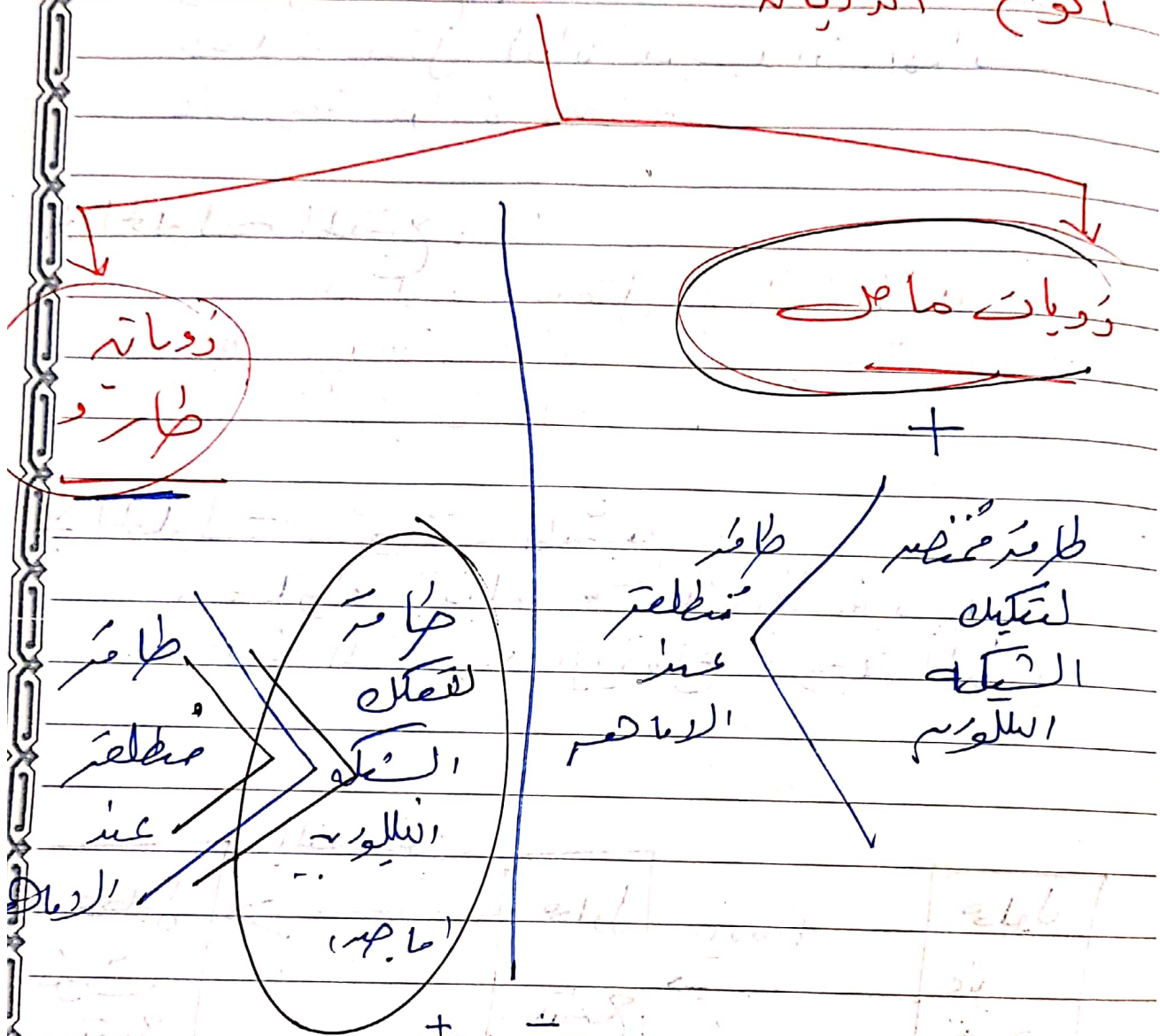
الطاقة المصاحبة للذويات = مجموع الجبري



Subject _____ موضوع الدرس

Date : / / الموافق التاريخ

أنواع الروبانه

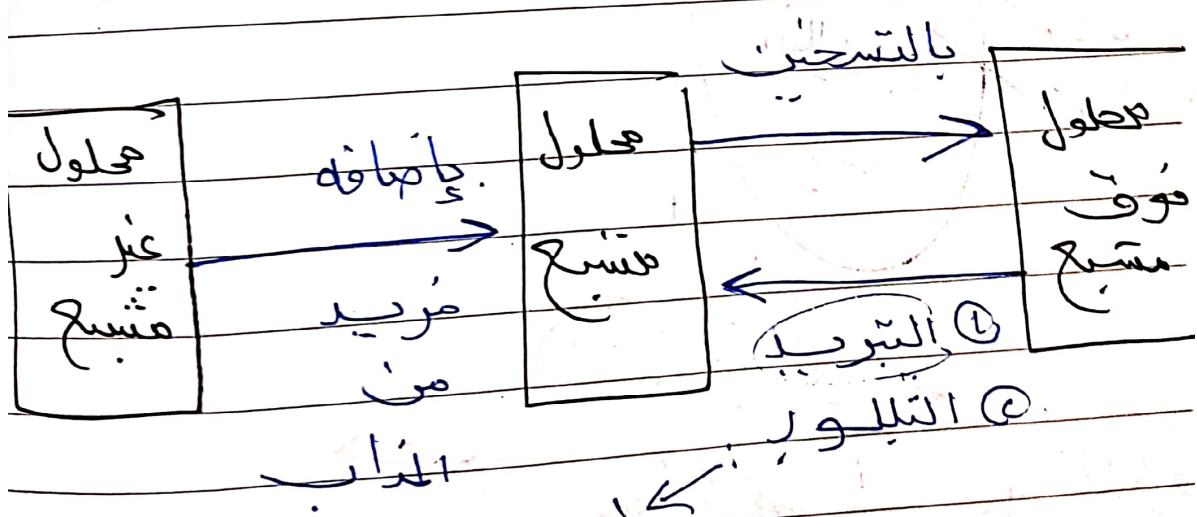


Subject _____ موضوع الدرس _____
Date: / / الموافق / / التاريخ

الحلول غير المشبع :
محلول يتقبل إذاً مزيد من المذاب
عند درجة حرارة معينة

* المحلول المشبع :
محلول لا يتقبل (لا يمكنه) إذابة
مزيد من المذاب عند درجة
حرارة معينة

* المحلول فوق المشبع :
محلول يتقبل إذابة مزيد
من المذاب بارتفاع درجة الحرارة



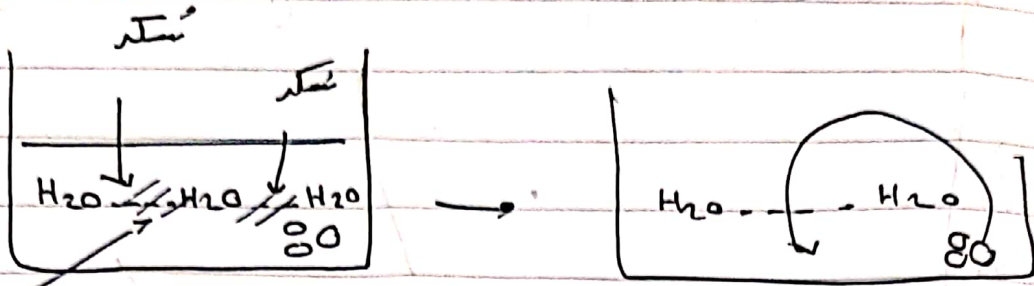
إضافة بلورة صغيرة
من المذاب
المشبع

Subject _____

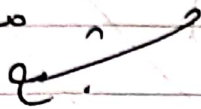
موضوع الدرس _____

Date : / / الموافق

/ / التاريخ

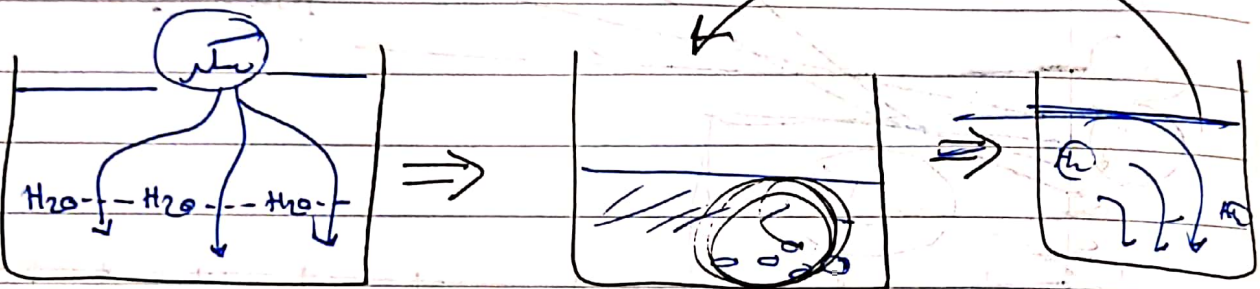


صفات بنية



خوده بنية

تبريد



حلولا بزر صرع

حلولا صرع

حلولا صرع و صرع

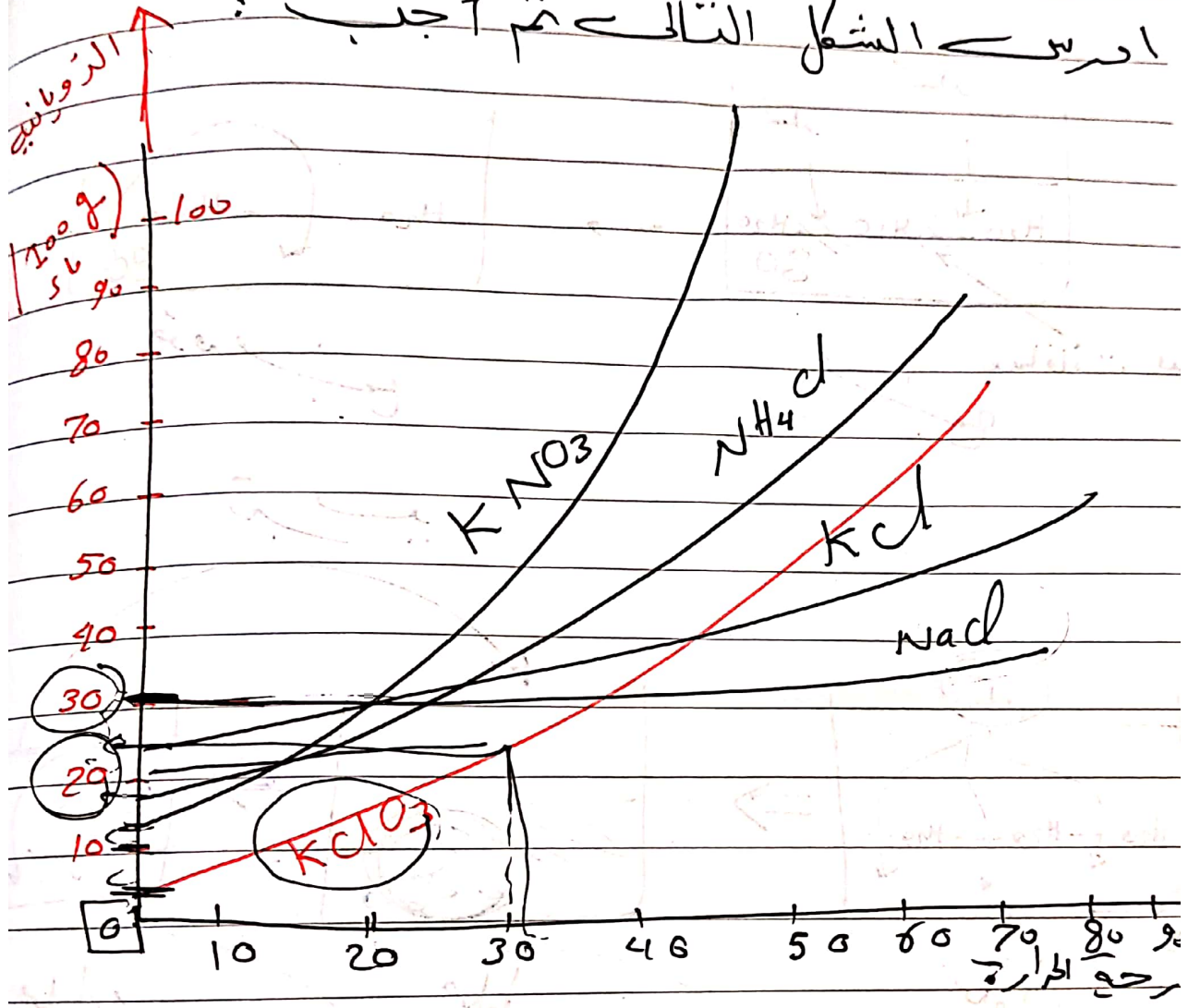
Subject _____

موضوع الدرس _____

Date : / / الموافق

التاريخ / /

ارسم الشغل التالي ثم اجب :



① صف العلاقة بين ذوبانية الأملاح ودرجة الحرارة :

طردية .

كلما زادت درجة الحرارة ←

زادت ذوبانية هذه الأملاح ()

موضوع الدرس _____
 subject _____

التاريخ / / _____
 الموافق / / _____
 date : _____

① هيدروكسيد الصوديوم (الهيدروكسيد)

عند $NaOH$:

أملاح $KClO_3$: $KClO_3$

② صوديوم كلورات $KClO_3$ عند $200^\circ C$
 $200^\circ C$