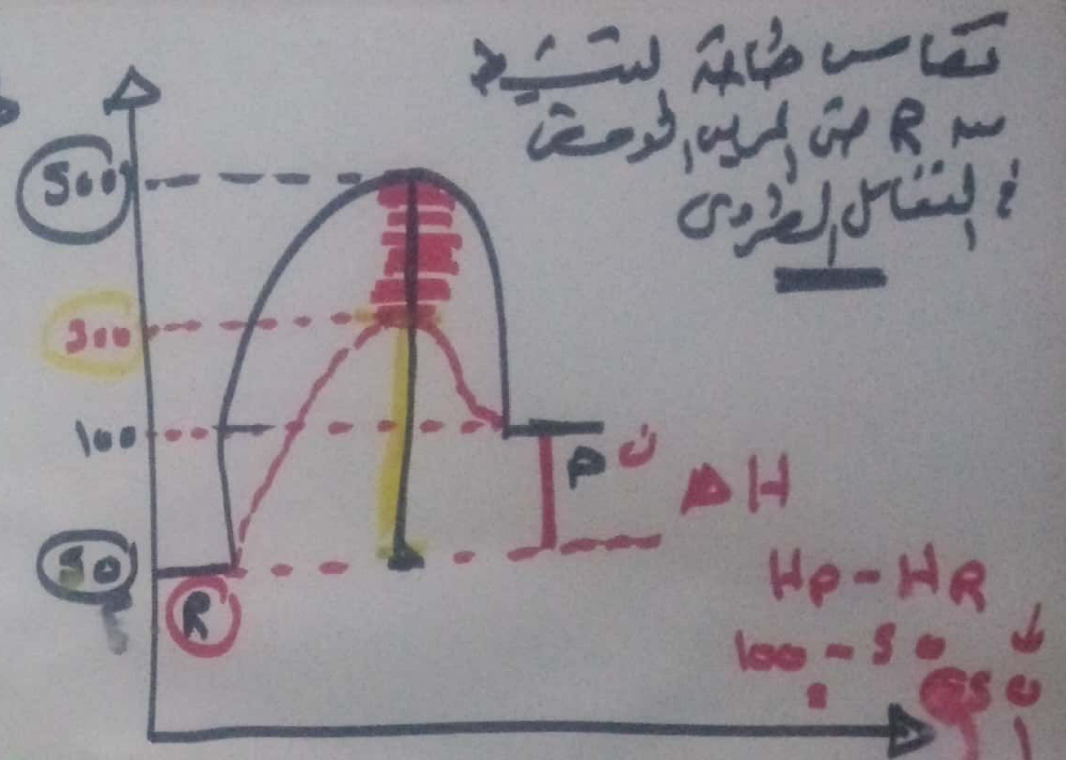
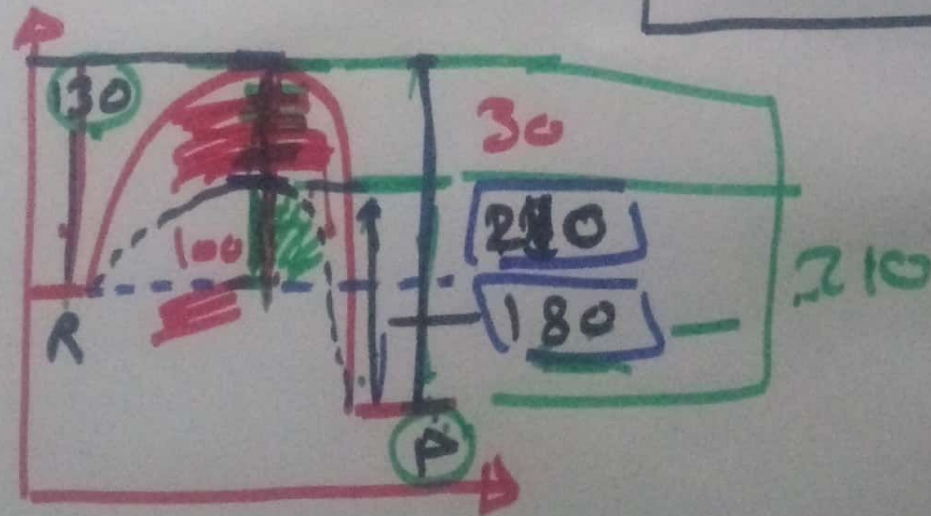


طاقة التسيب = $500 - 50$
 $= 450$

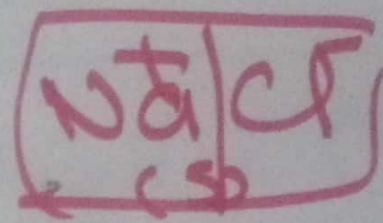
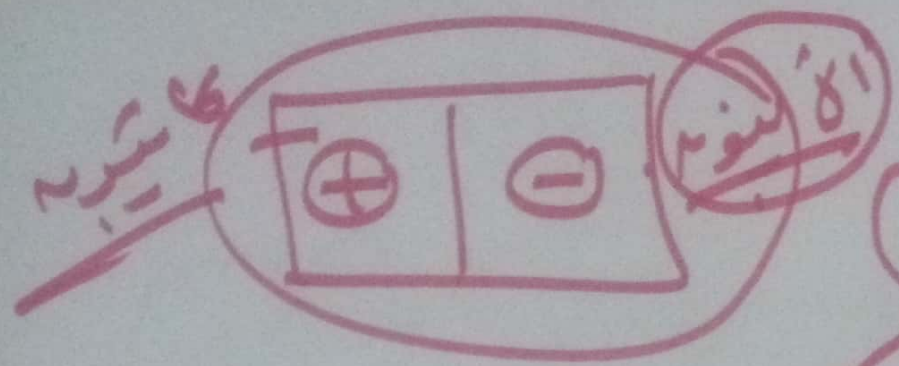
إعانة كفاز = $300 - 50$
 $= 250$
200

إعانة كفاز
إعانة كفاز



الباب الثاني

(التحليل الكيميائي)



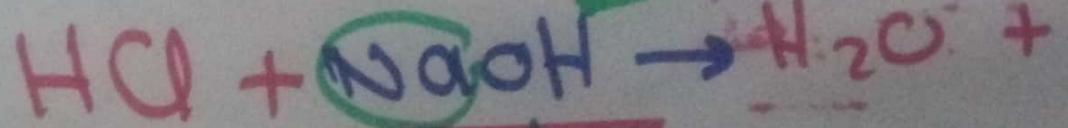
محلول مع الصوديوم



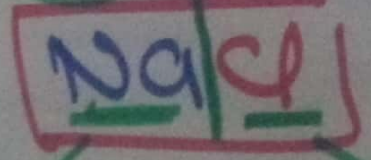
لا يستخرج

مكوناته

نوع واحد لخواص
للصوديوم الكلوريد



محلول

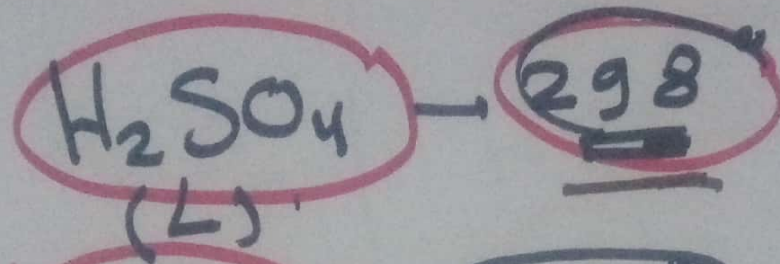


محلول

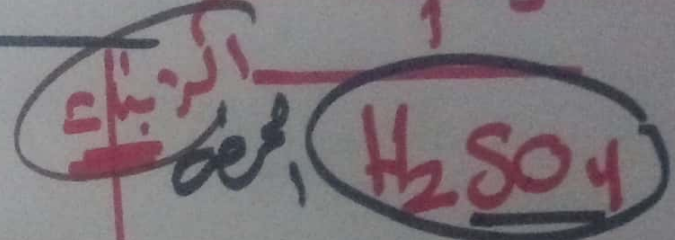
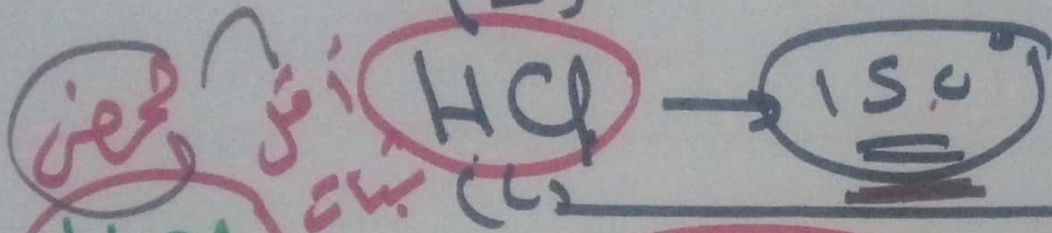
نوع واحد لخواص

نوع واحد لخواص

السبب في بحراري



القرء والضعف



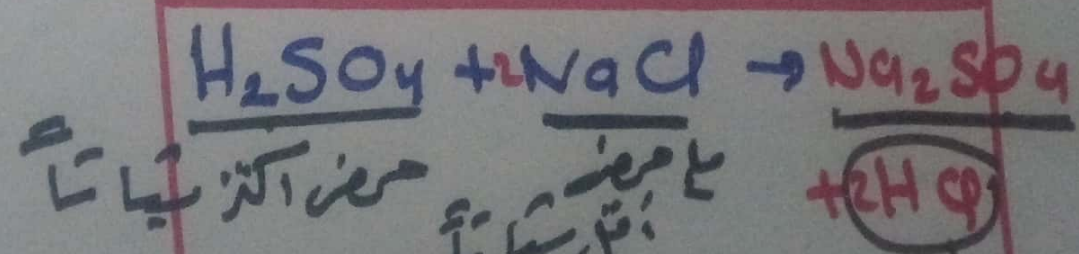
عائلة الجابري

- 1- على الجابري
- 2- سيد الجابري
- 3- محمد الجابري
- 4- محمد الجابري

- 1- Na_2SO_4
- 2- K_2SO_4
- 3- $MgSO_4$

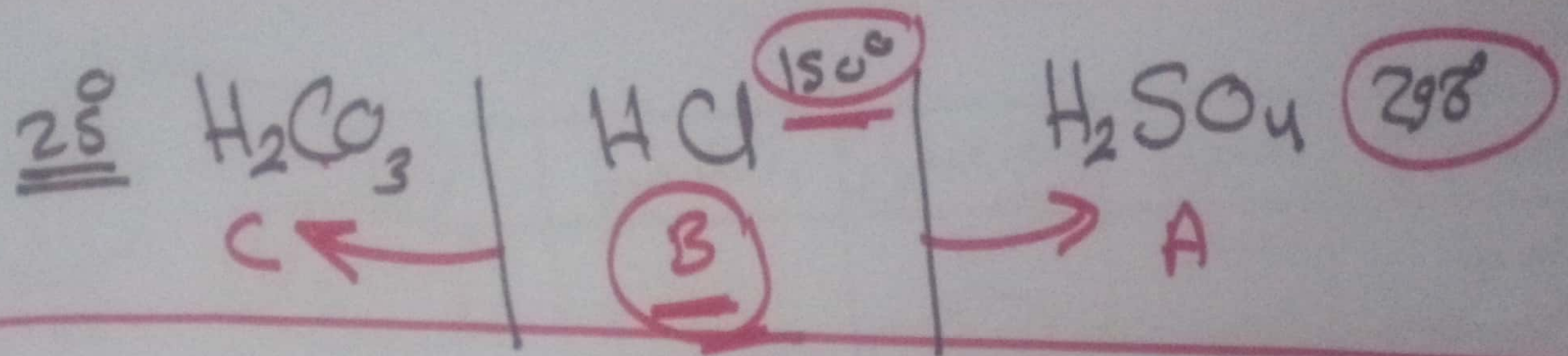
- HCl
- 1- $NaCl$
 - 2- KCl
 - 3- $MgCl$
- ملح المرض

على المرض

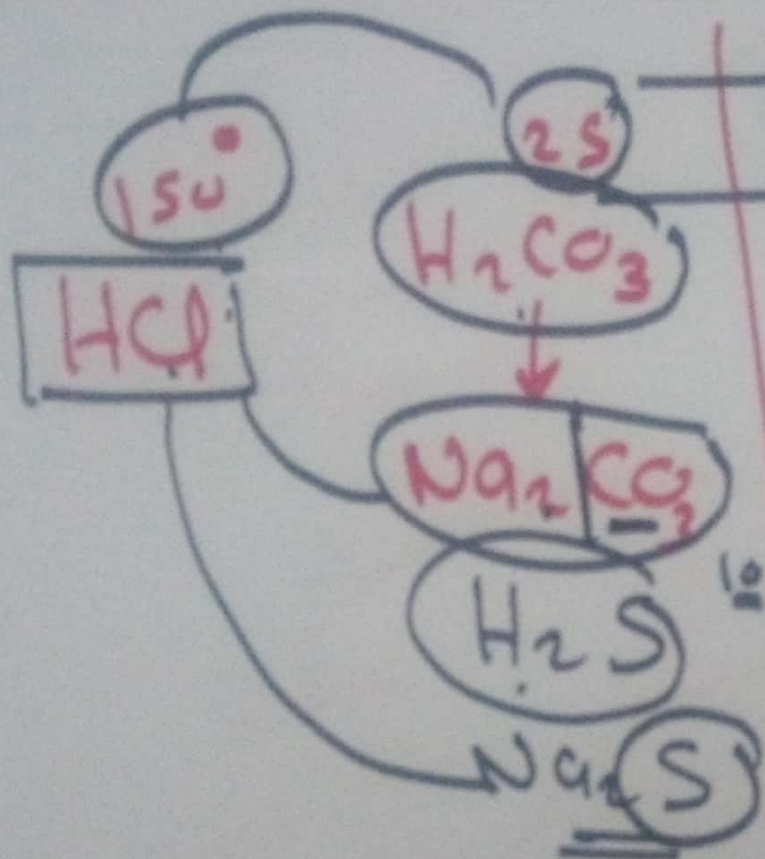


ملح مرض الكزبناء
ملح مرض الكزبناء
ملح مرض الكزبناء
ملح مرض الكزبناء

ملح مرض الكزبناء



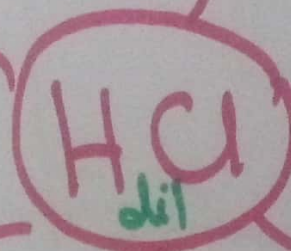
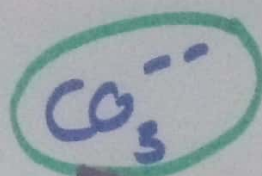
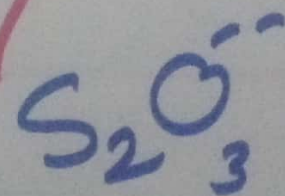
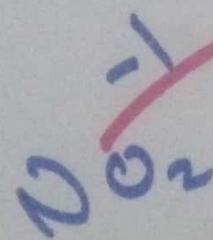
خام
عينة



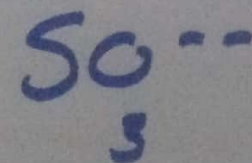
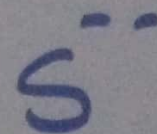
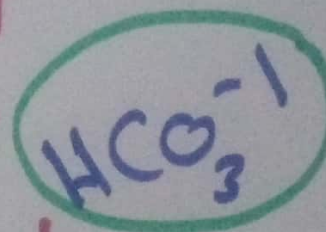
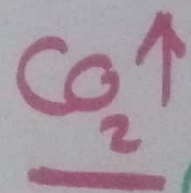
عطر / مرکب	الکسوم	درجہ لانفلار	اکائی ف
کبہ بیتہ	اصفر	20	
شوشی	أصفر	(30)	
عصا بیتہ	أصفر	150	
عاصیت	أصفر	100	
کم نتیجہ زن	أصفر	120	

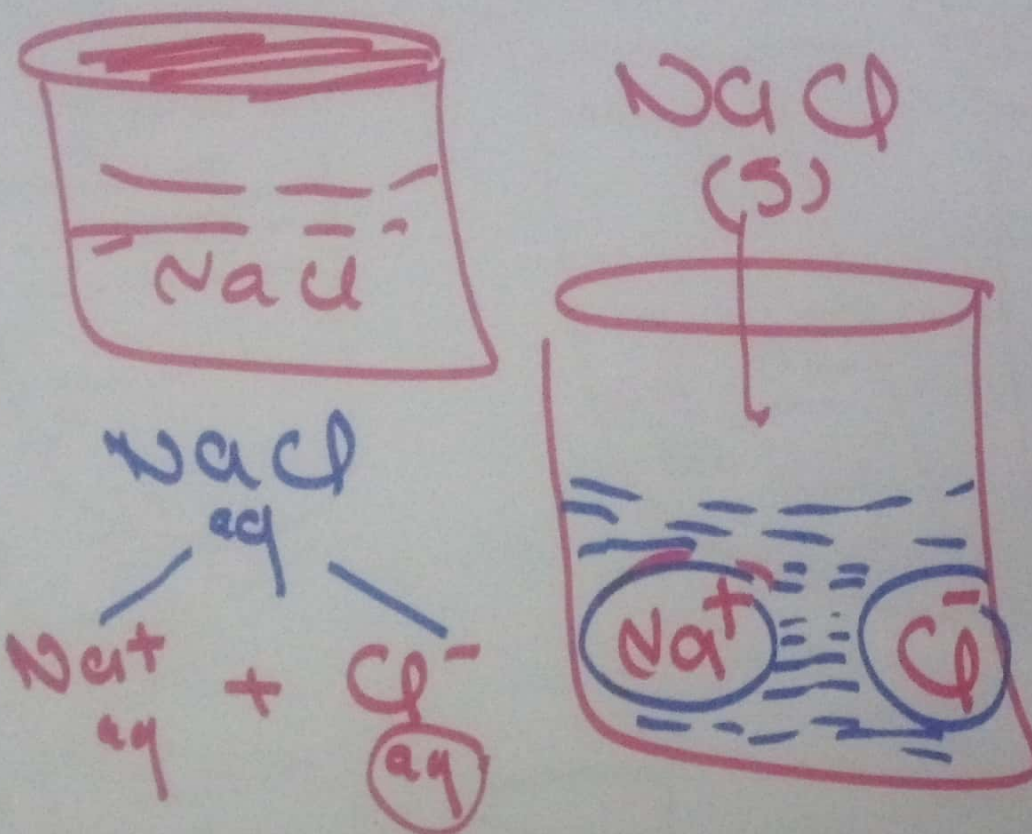
+	-
Na	CO_3^{--}
	HCO_3^-

$\text{Na}_2\text{CO}_3 \leftarrow$
 $\text{NaHCO}_3 \leftarrow$

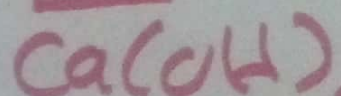
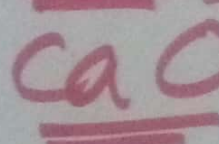
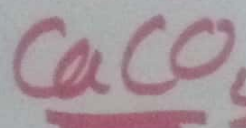


فوران



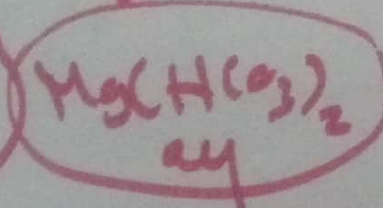
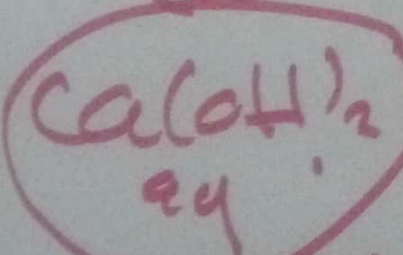


مجره جبرى

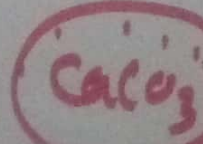


مجره جبرى

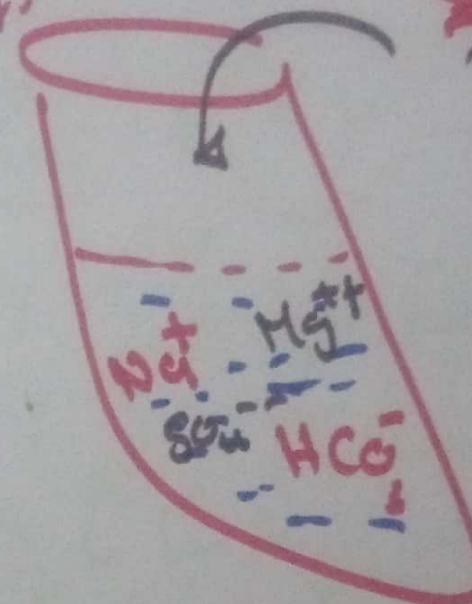
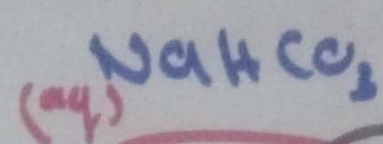
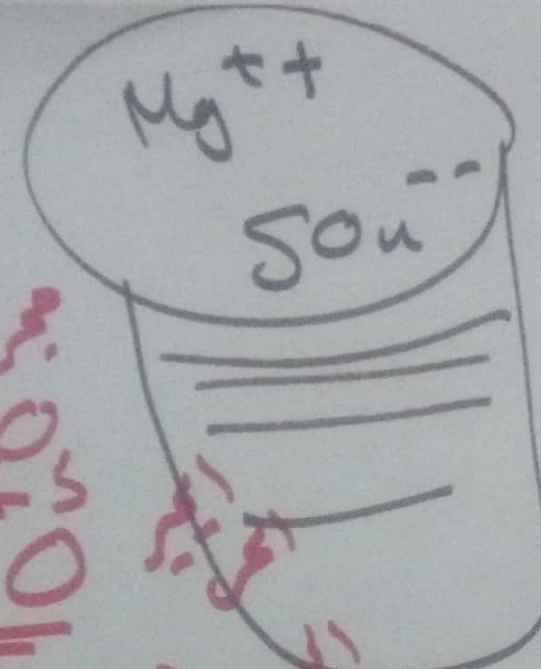
(س)



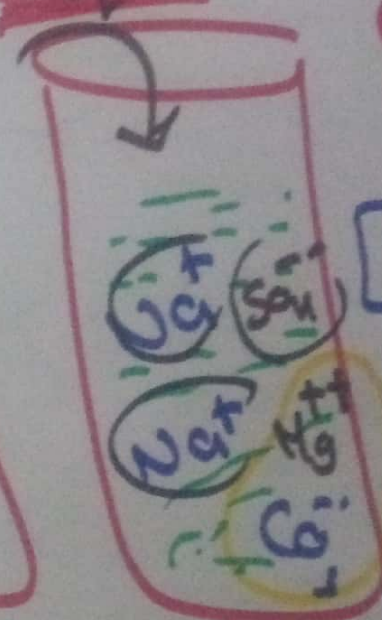
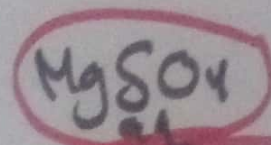
ماء جبرى



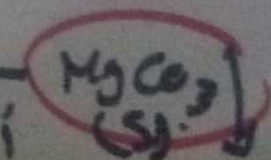
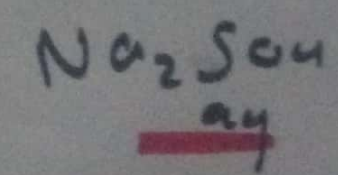
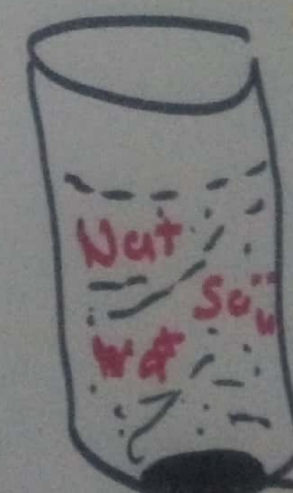
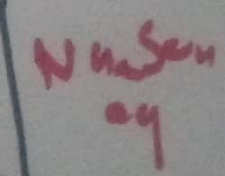
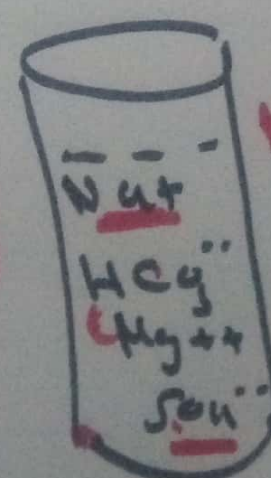
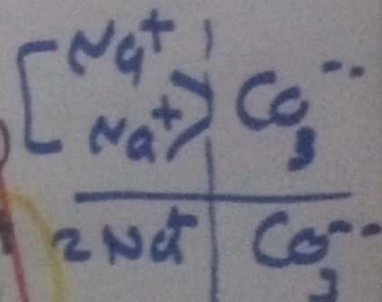
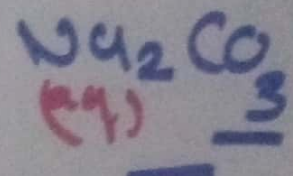
مكبر



aq



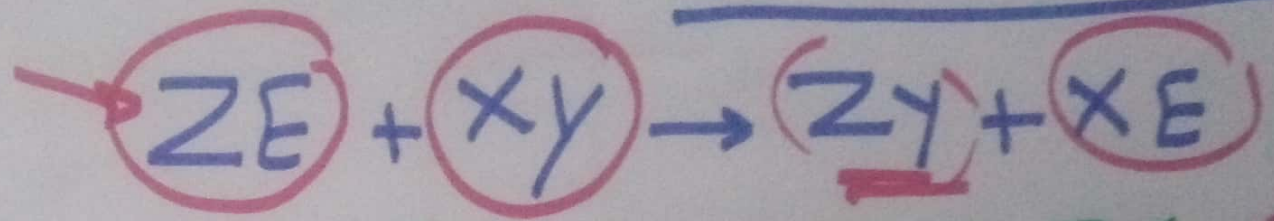
aq



ابيض

۱- نه لبتقال لبتای : سبایع مرزاه

مرز الیه بیائے

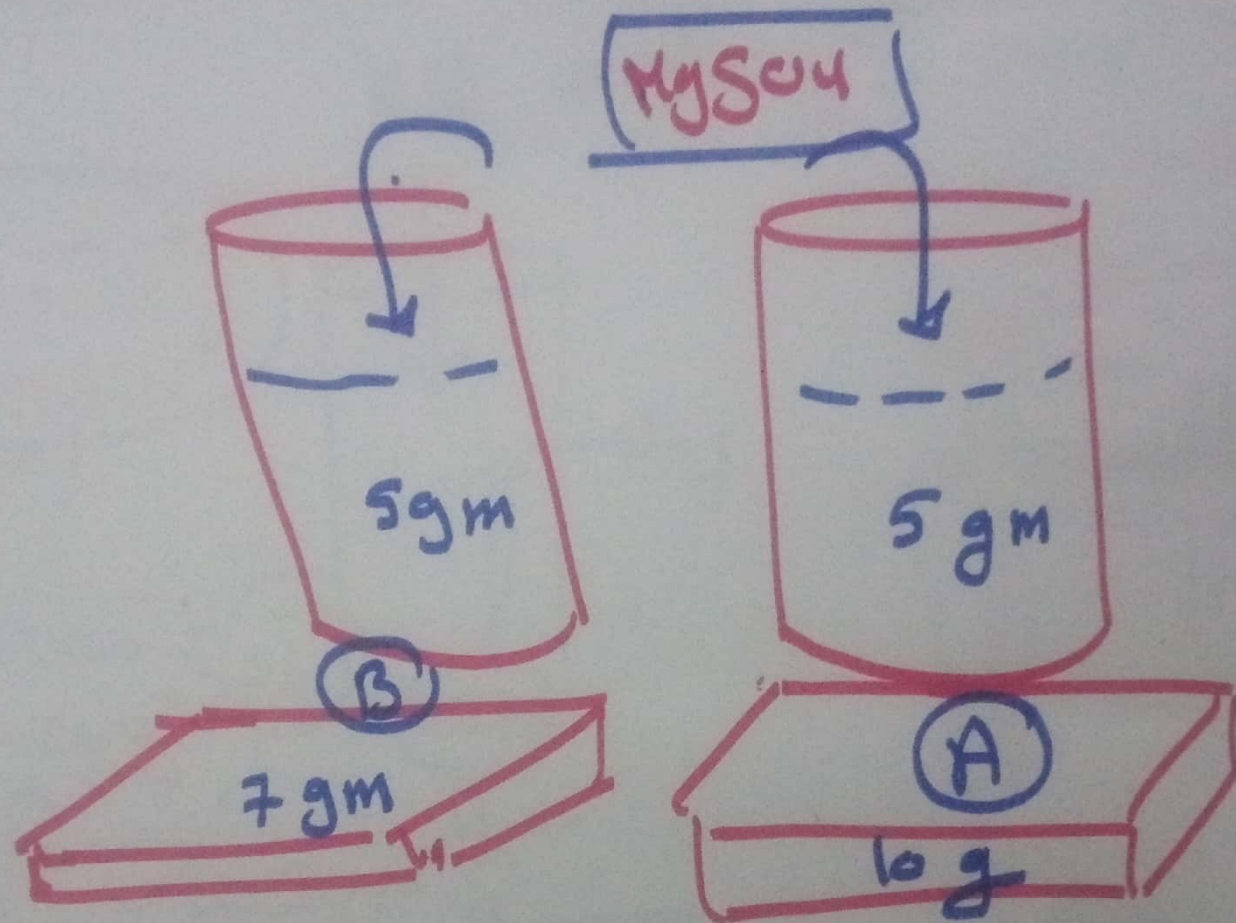


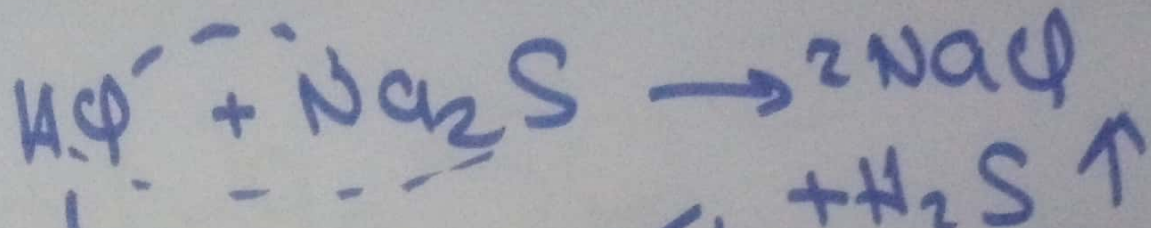
۱- ZE قتل میرزا بقتل سبائی XY قتل میرزا بقتل سبائی \times

۲- ZE قتل میرزا بقتل سبائی XY قتل میرزا بقتل سبائی \times

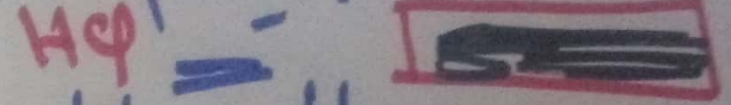
۳- ZE قتل میرزا بقتل سبائی XY قتل میرزا بقتل سبائی \times

۴- ZE قتل میرزا بقتل سبائی XY قتل میرزا بقتل سبائی \times





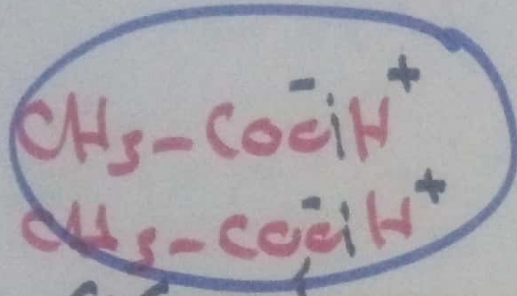
رائحة البيض الفاسد



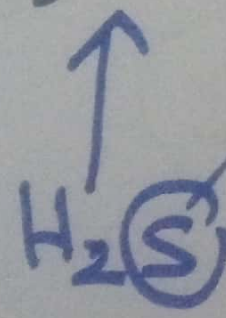
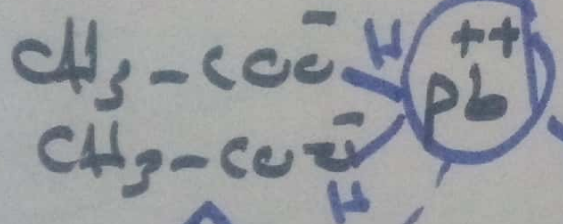
باستحيات
البرصات
=

ليسو دررمة
مطلبة فلول

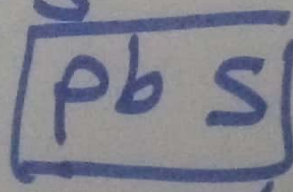
السيك = البرص



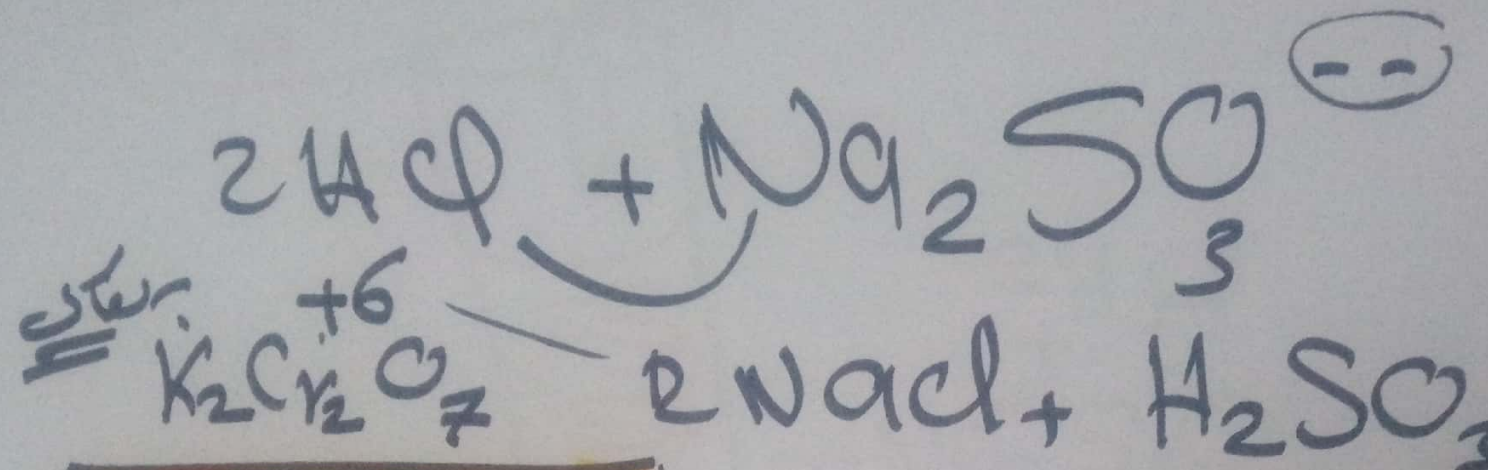
سيكيات حرار



سيكيات

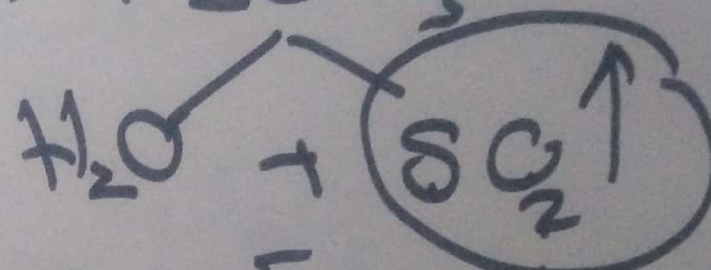


السيك



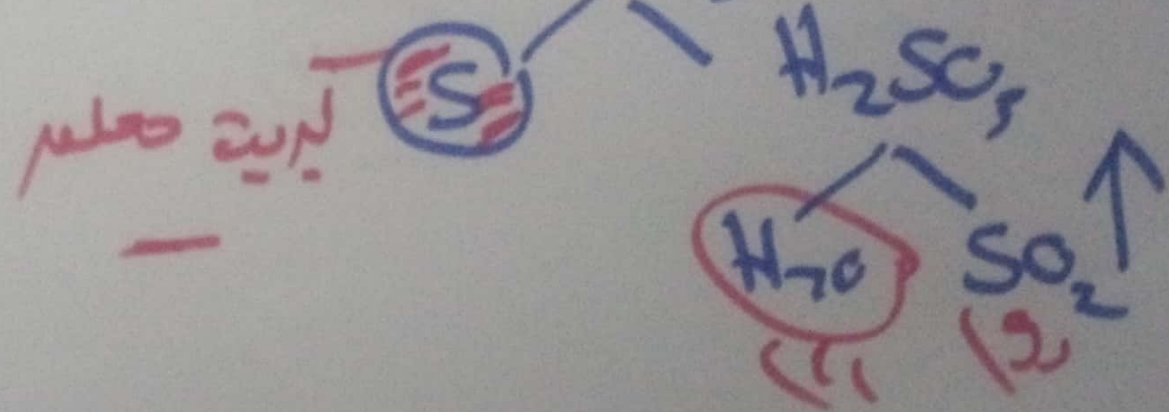
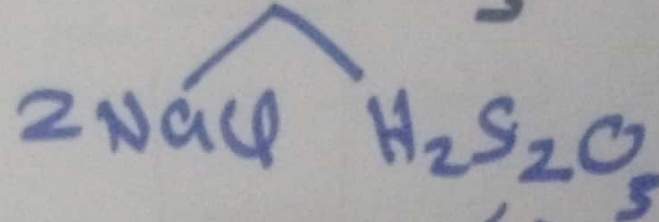
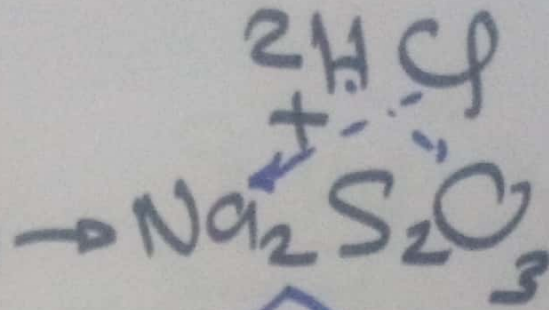
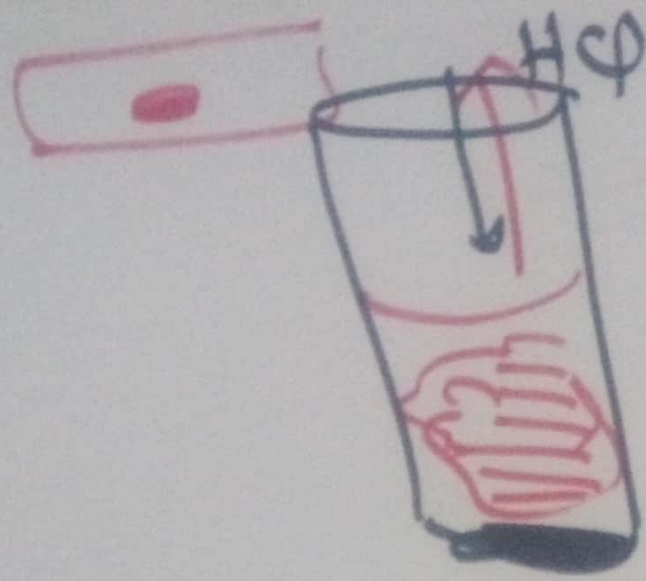
(+3)

(SO₂)

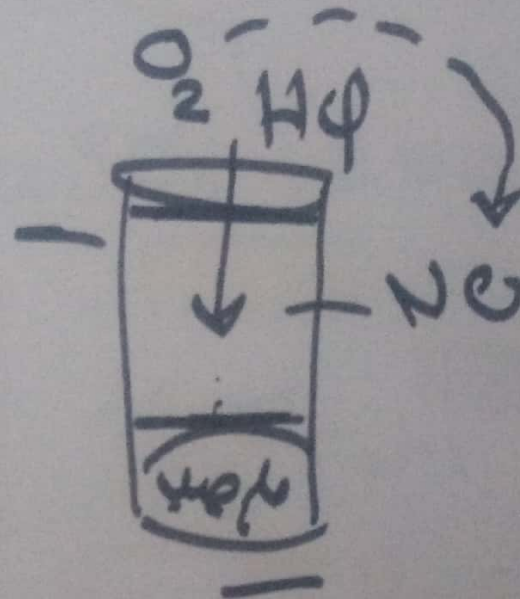


(غاز ثاني أكسيد الكبريت)

يخضر ويقتطع مسلكه بجان كبريتات
 البوتاسيوم (كبريتات)

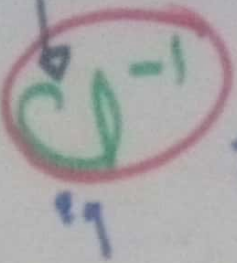
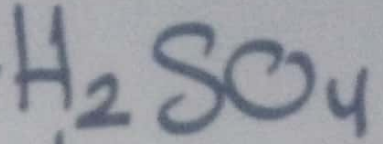


(50) (NO_2^-) نائٹریٹ
(۴۹)

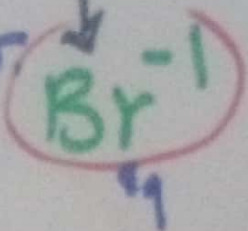


↑
 NO
 اچھڑتا ہے
 لکھتے ہوئے
 لکھتے ہوئے

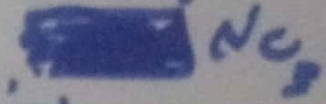
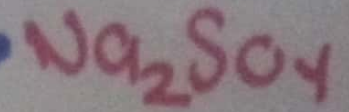
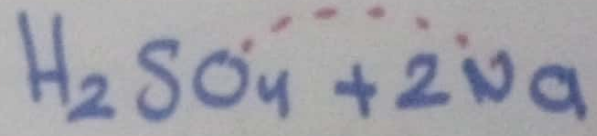
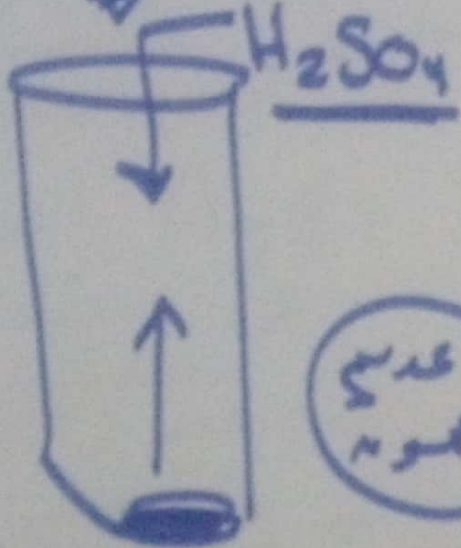
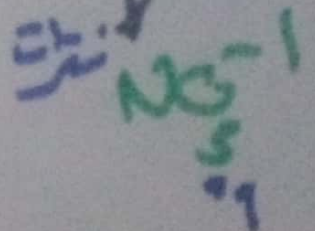
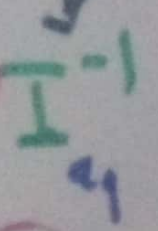
مركزه عند



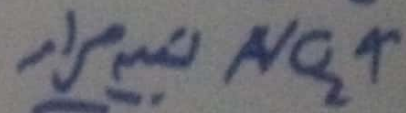
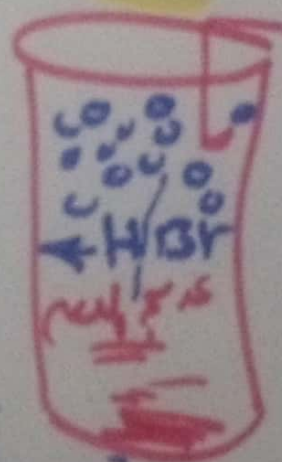
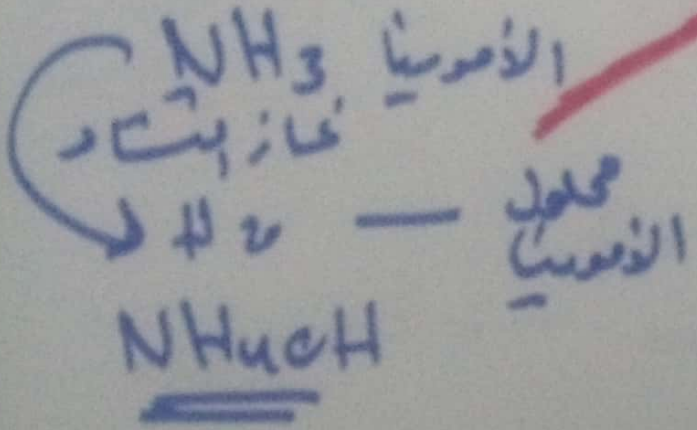
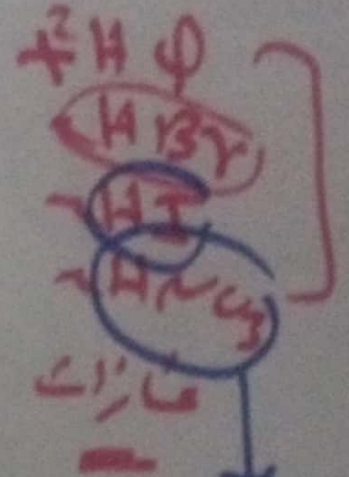
كروميد



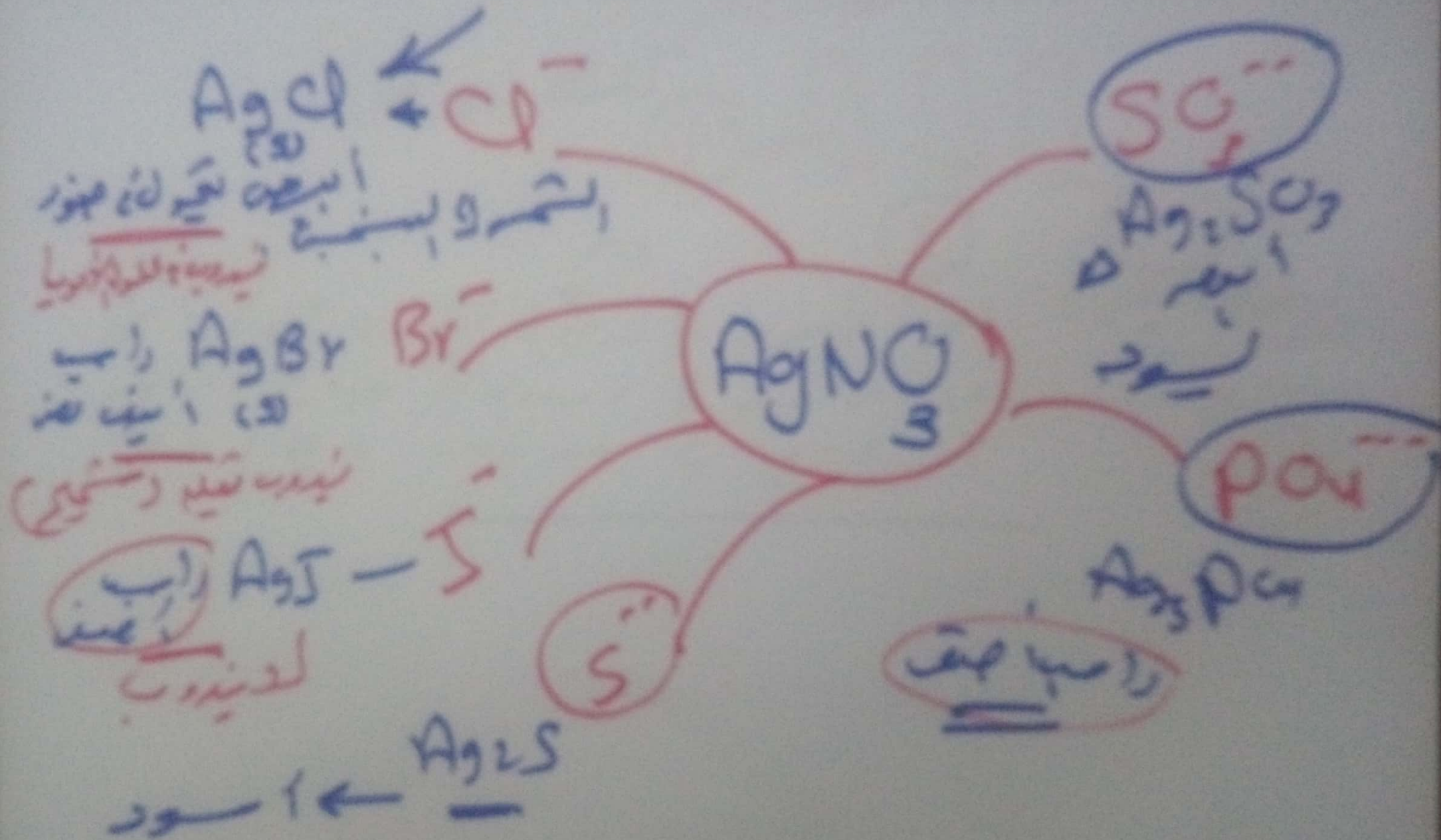
ليوديد



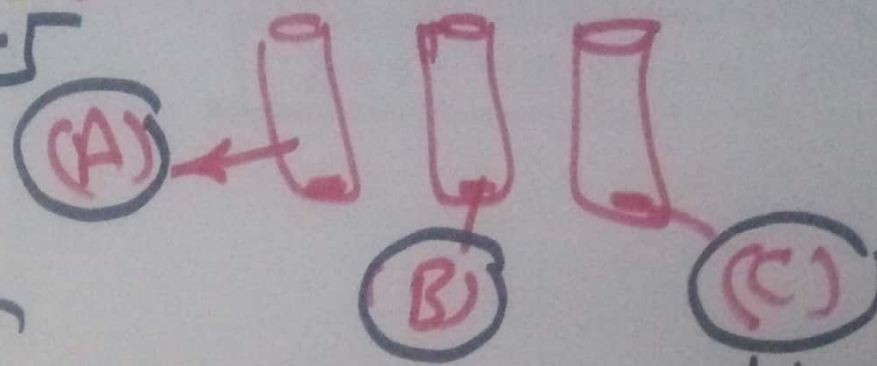
التيه كالتالي مراد Br_2



تزداد تفاعلها عند رفع درجة الحرارة



امدادت معلوم است در دکانه های راسب
کتابخانه < مجله



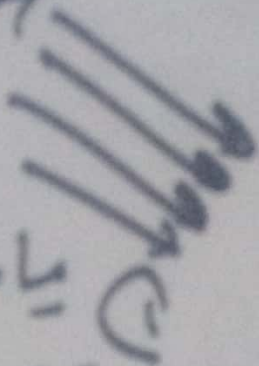
کسر صاف صافین ::
۱- نولاسینوس A درجه پداسیم < مجله / ۱۰ مل
۲- B - - - رسیه پداسیم ۱۰ مل / ۱۰ مل
۳- C - - - ا ج / ۱۰ مل

AgCl
AgBr
AgI

اللون	النسبة	الاصفر	البنفسج
الطاقة	600	400	200



هذه المستمرة

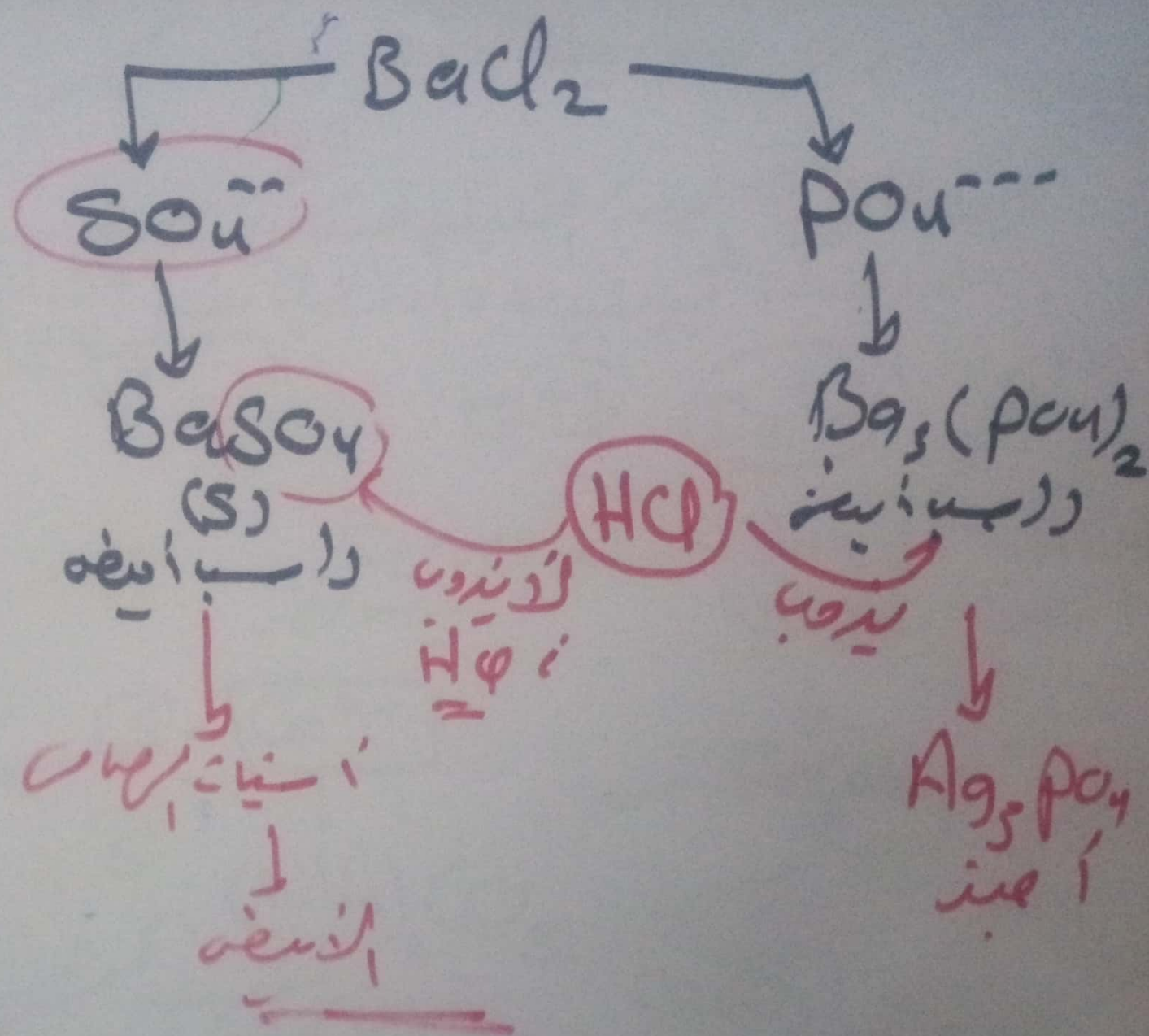


يأخذها طاقة مقدارها

ليقل من هذا

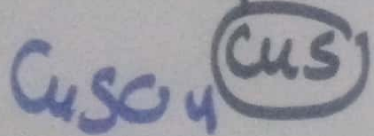
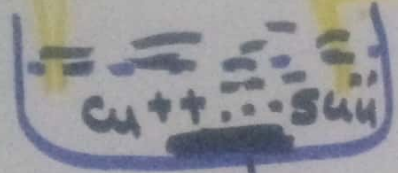
التي باليوم لشيء

ما سمع به
أما إذا سمع به لشيء له

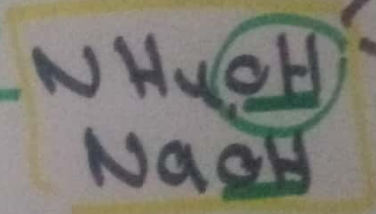
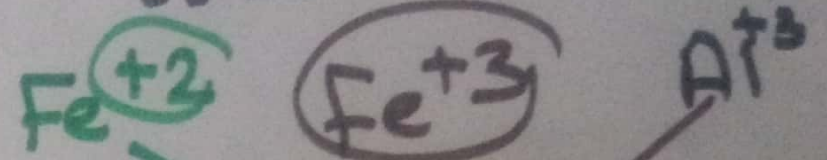


1- $\text{Ag}, \text{Pb}, \text{Hg} \rightarrow \text{HCl}$

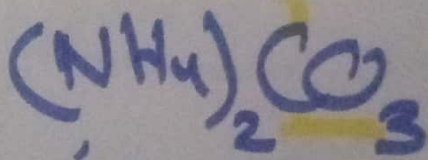
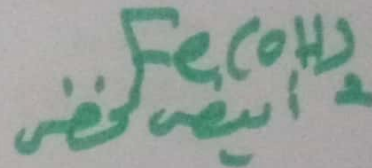
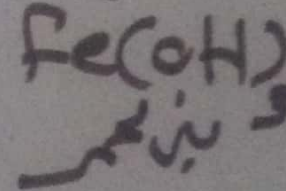
2- ترسیب کاتیون‌ها به لحاظ قابلیت اکسایش
 سطح مثبت کبریتید 2 نه اوسط کاتیون.



راسبه سیاه
سود



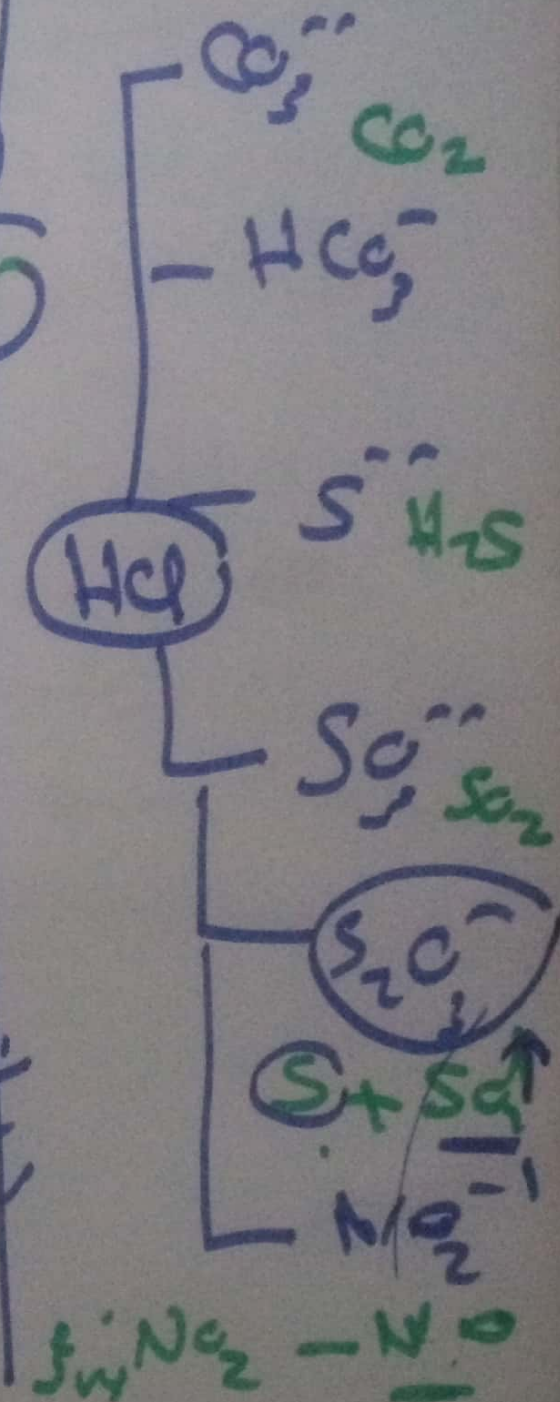
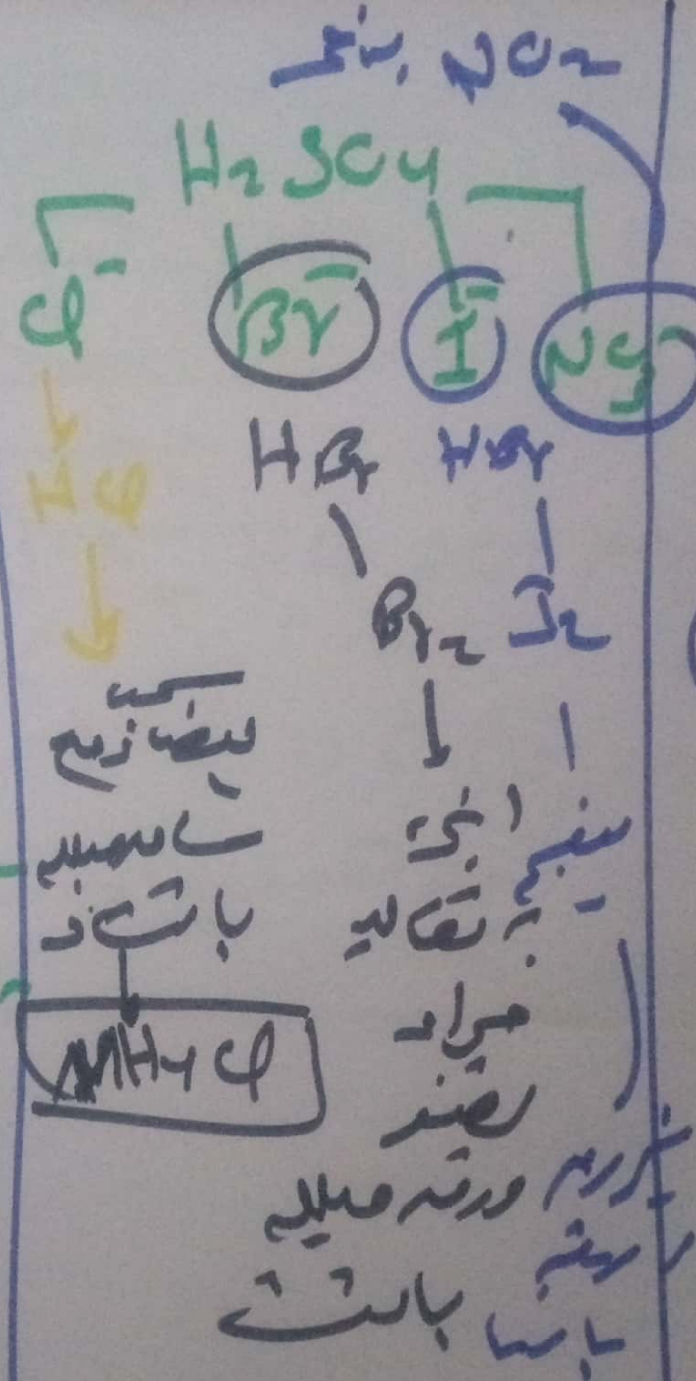
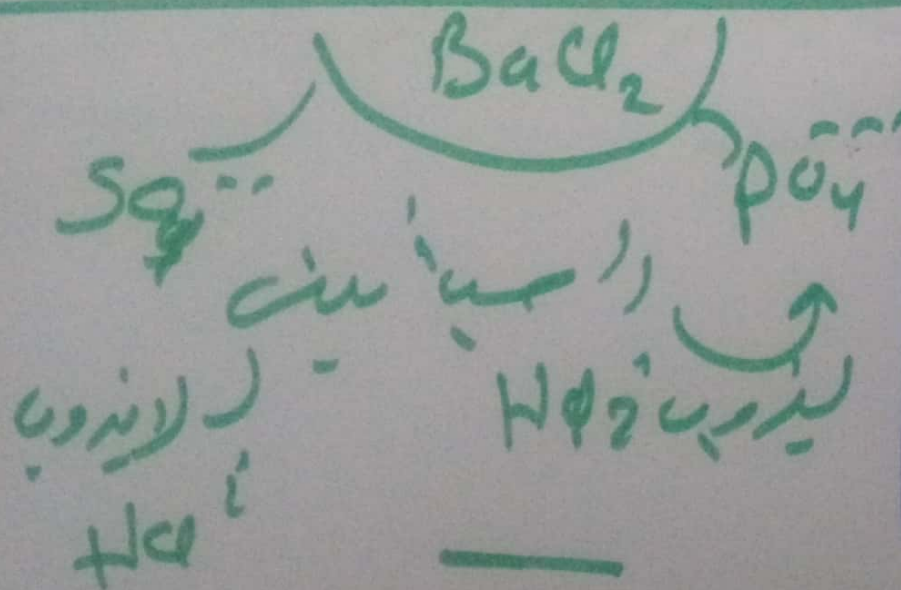
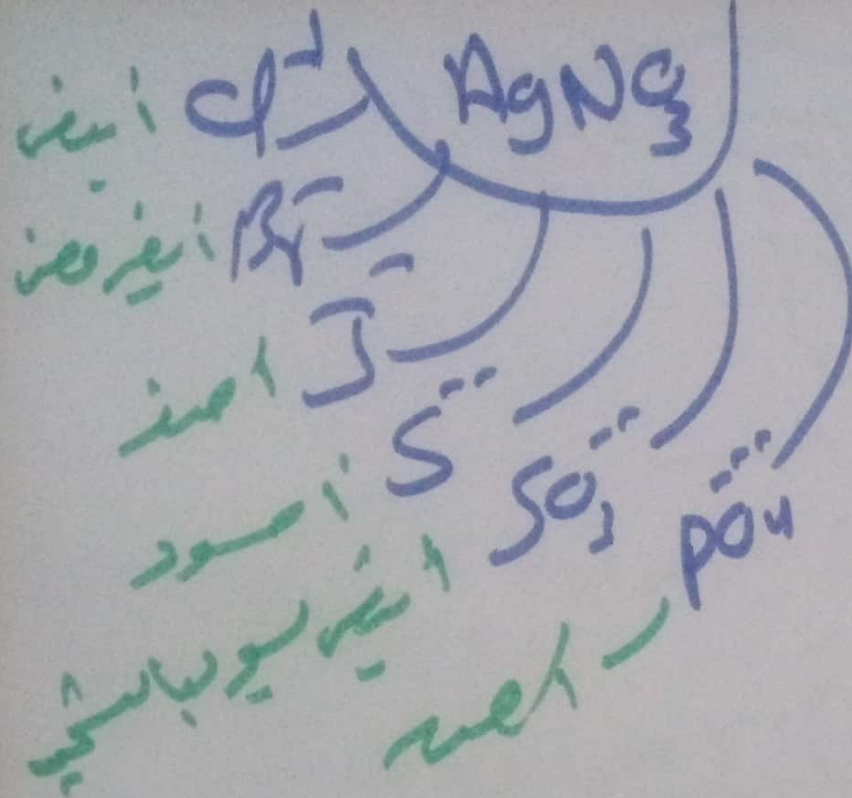
$\text{Al}(\text{OH})_3$
 راسبه سفید
میکرونی

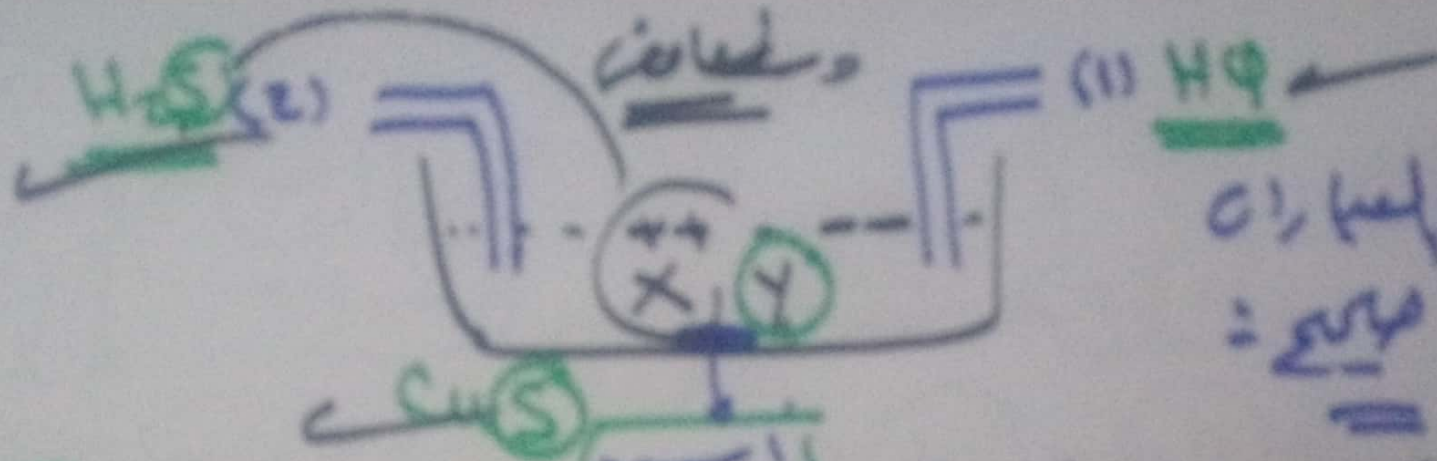


CaCO_3
 راسبه سفید

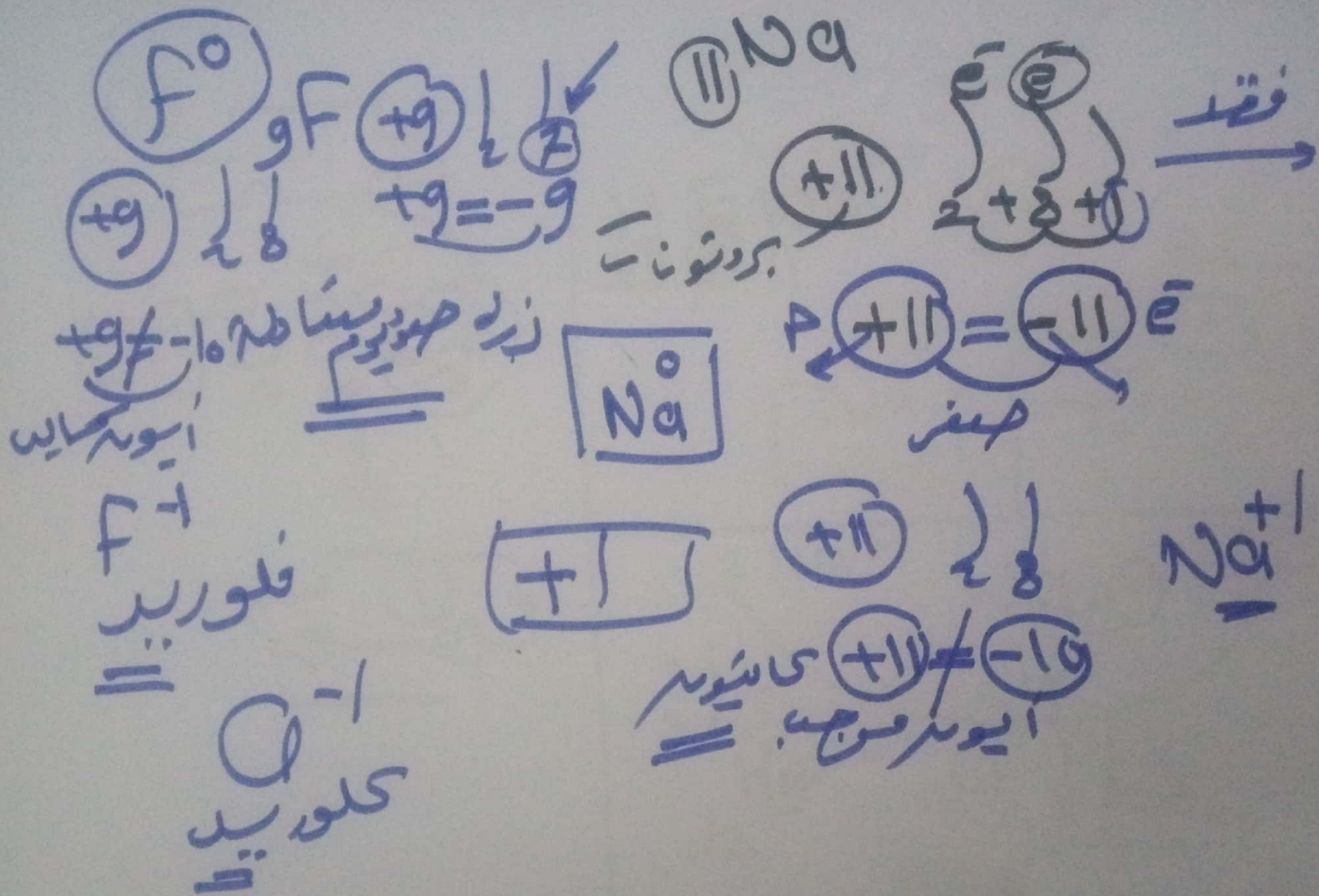
آبی خونی = کربنات کلسیم

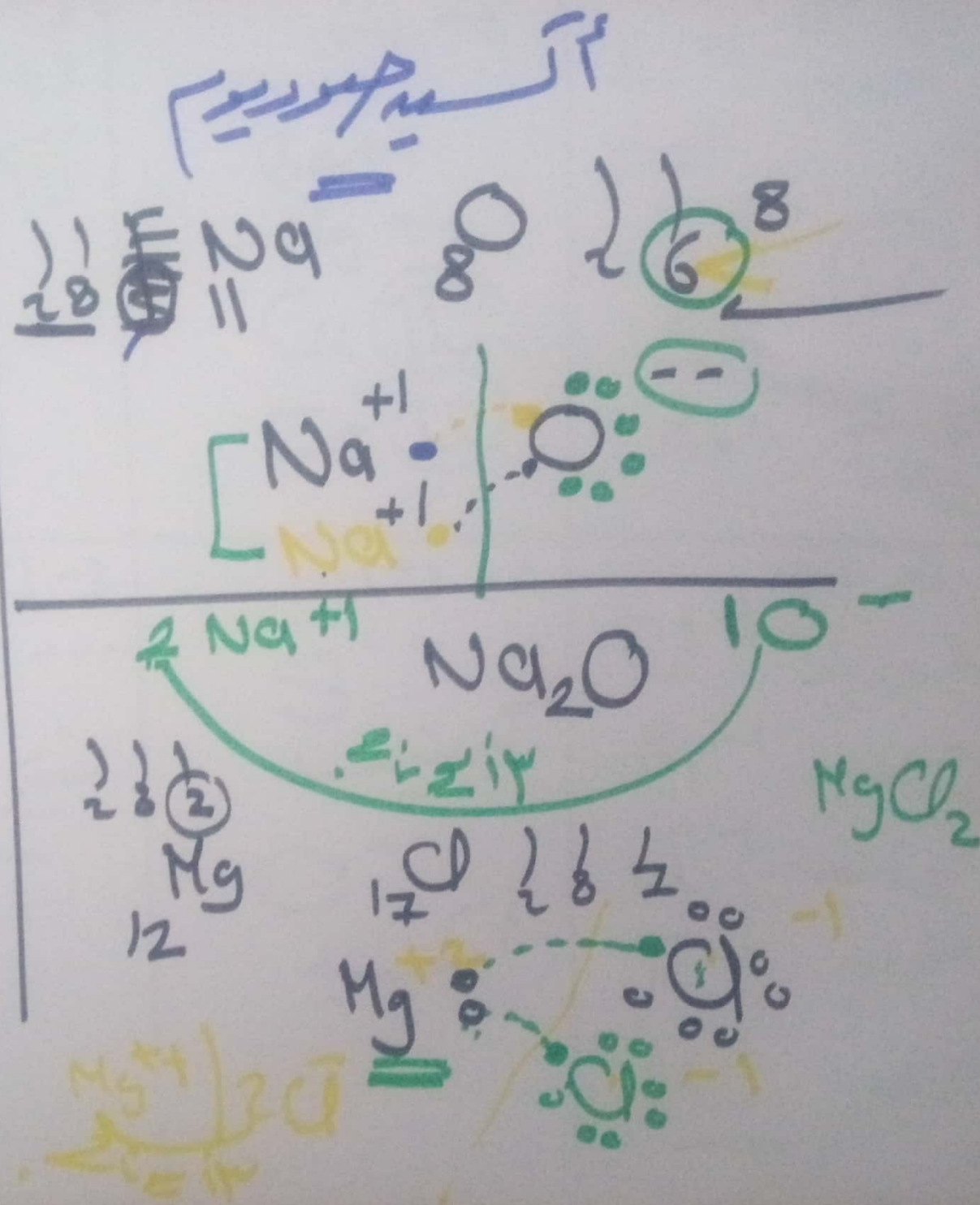
آبی خونی / کربنات کلسیم / کربنات کلسیم





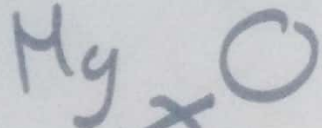
- 1- (1) أنه يعبر منه H_2 (2) أنه يعبر منه H_2O (3) هو أن يكون لدرجة
- 2- (1) أنه يعبر منه H_2 (2) أنه يعبر منه H_2O (3) هو أن يكون لدرجة
- 3- (1) أنه يعبر منه CO_2 (2) أنه يعبر منه H_2 (3) هو أن يكون لدرجة
- 4- (1) أنه يعبر منه H_2 (2) أنه يعبر منه H_2O (3) هو أن يكون لدرجة



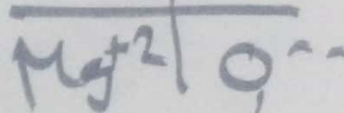
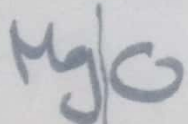


<p> F_2 Cl_2 كبريتات N_2 H_2 O_2 غازات <hr/> Cl^- -1 أيون كلوريد Cl_2 غاز مملو </p>	<p> $(3) +3$ $Al +3$ Fe^{III} </p>	<p> $(2) +2$ Ce^{++} Ba^{++} Mg^{++} Cu^{II} Fe^{II} </p>	<p> $(1) +1$ $Li +1$ $Na +1$ $K +1$ $H +1$ $S +1$ $P +1$ $(1A)$ Cu^{I} </p>
<p> F^- -1 أيون فلوريد F_2 غاز مملو O^{2-} -2 أيون أكسيد O_2 غاز مملو </p>	<p> $(3) -3$ N^{3-} أيون نيتريد </p>	<p> $(2) -2$ S^{2-} أيون كبريتيد O^{2-} أيون أكسيد </p>	<p> $(1) -1$ Cl^- -1 أيون كلوريد Br^- -1 أيون بروميد I^- -1 أيون يوديد F^- -1 أيون فلوريد H^- -1 أيون هيدريد </p>

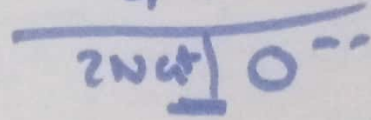
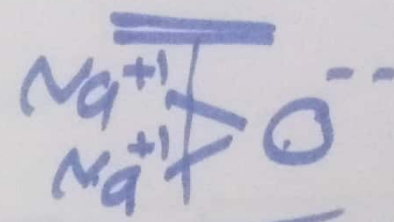
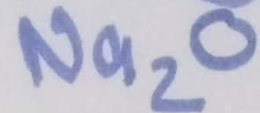
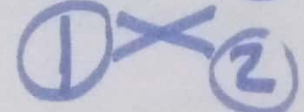
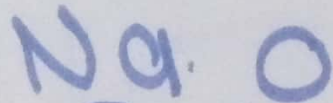
أوكسيد المغنسيوم



2:1 ذرات

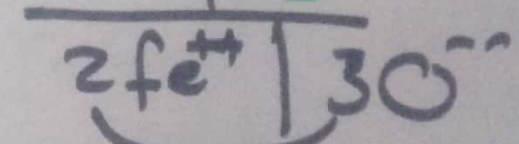
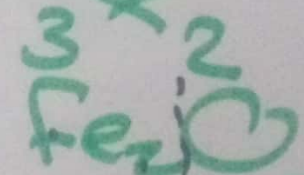


أيون

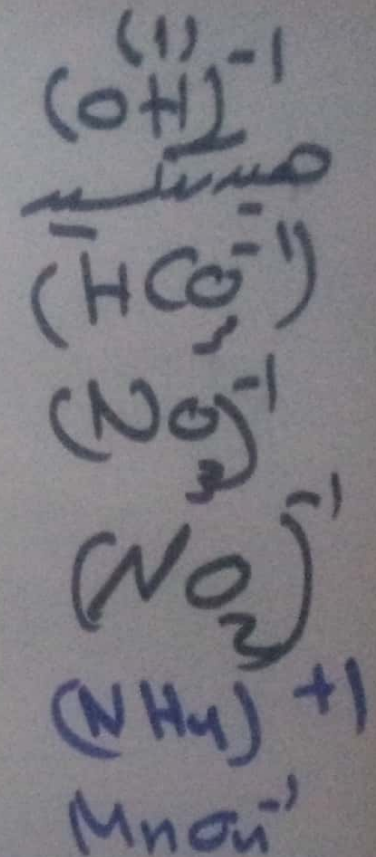
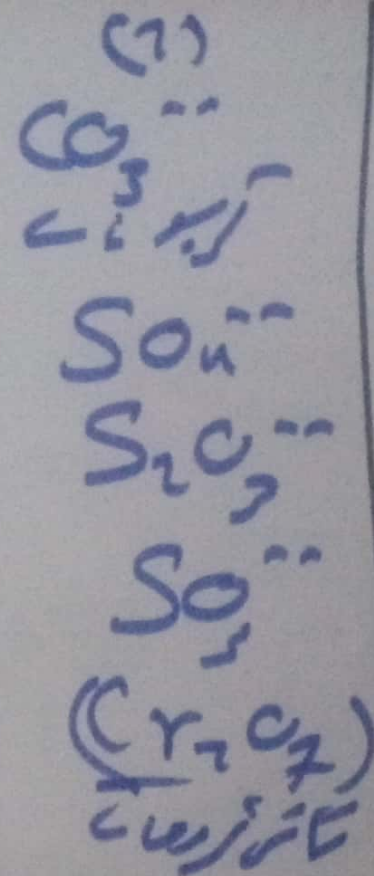
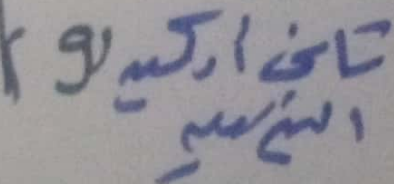
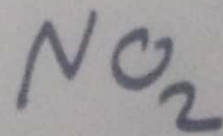
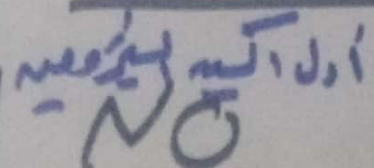
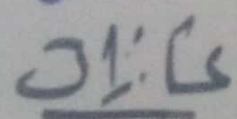
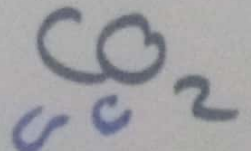
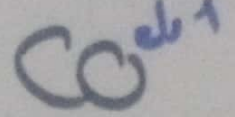
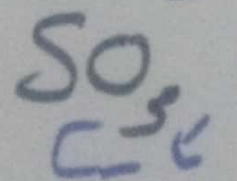
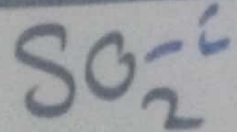
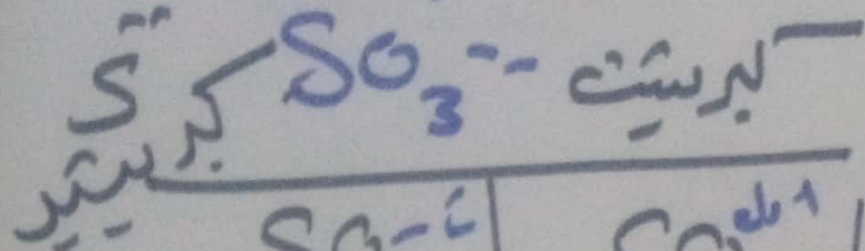
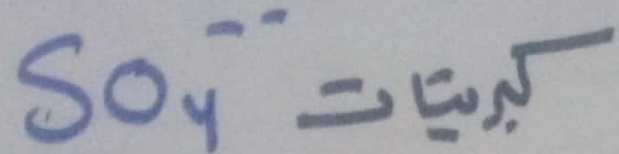
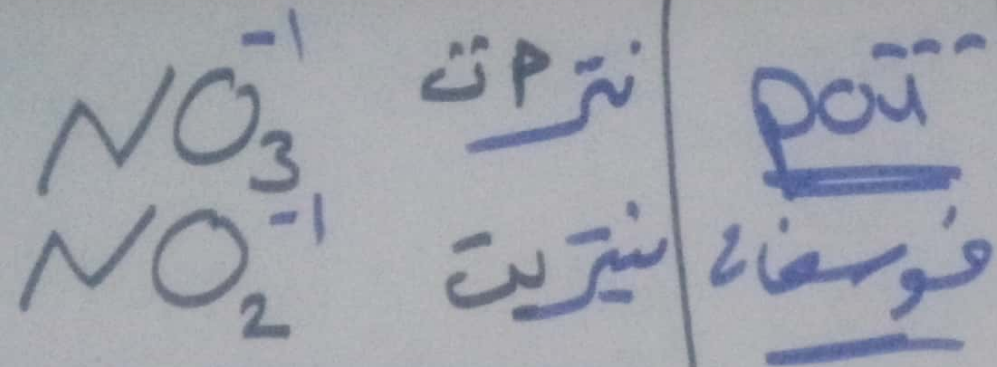


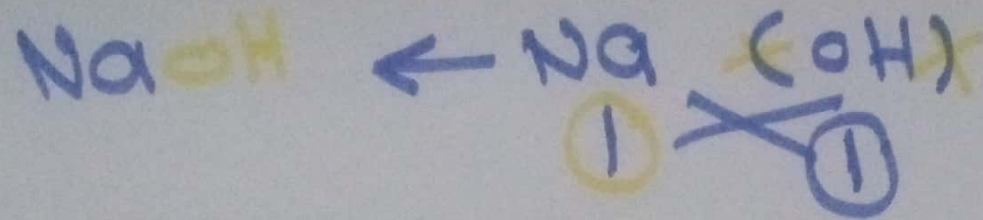
أوكسيد الحديد

III

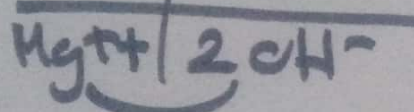
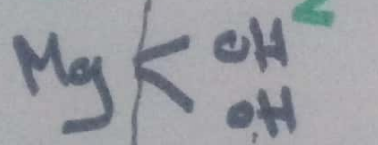
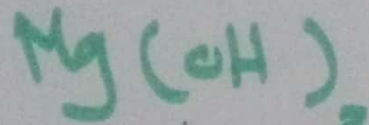


5 أيون

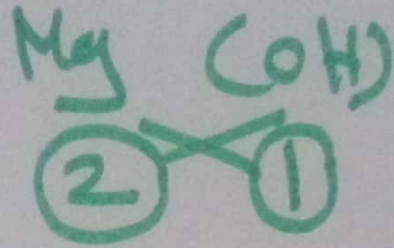




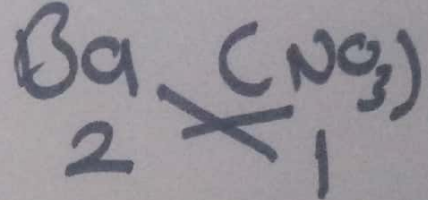
طیہ درکیہ حوریوم



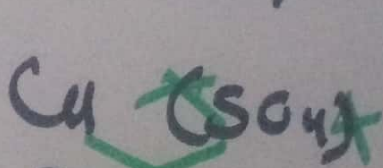
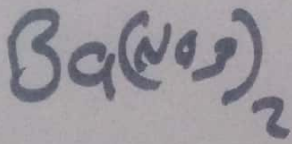
2 (3) 2



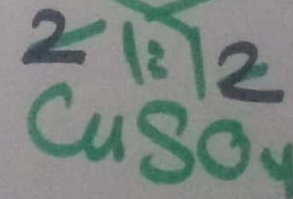
طیہ درکیہ ماسیوم



نتراس باربیوم



کبریا = نتراس II



کالیم کالیم

