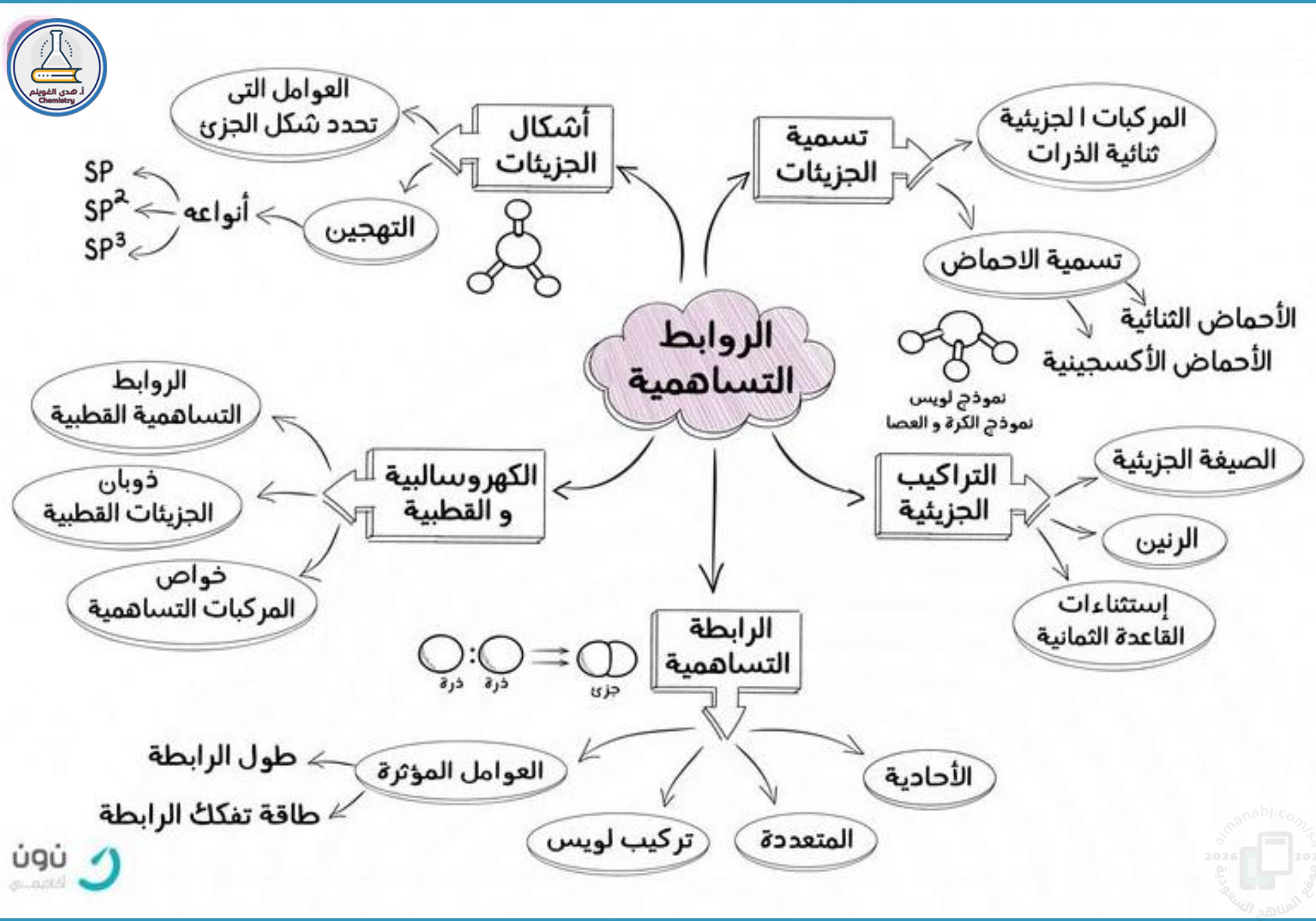
خرائط مفاهيم الفصل الثالث 2 المركبات الأيونية والفلزات

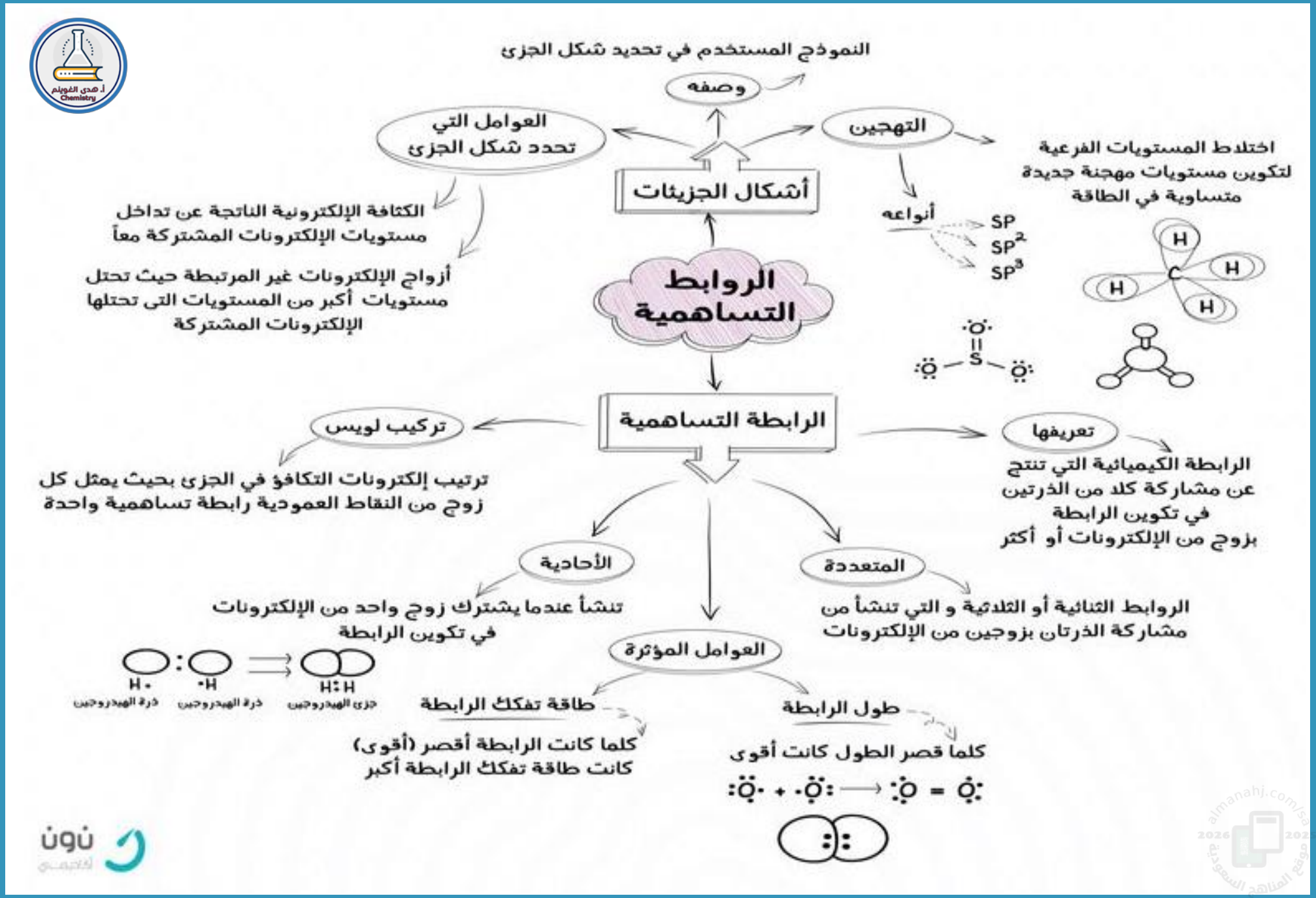
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية
موقع المناهج ⇦ المناهج السعودية ⇦ الصف الثاني الثانوي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-27 11:49:57

المزيد من مادة كيمياء:	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

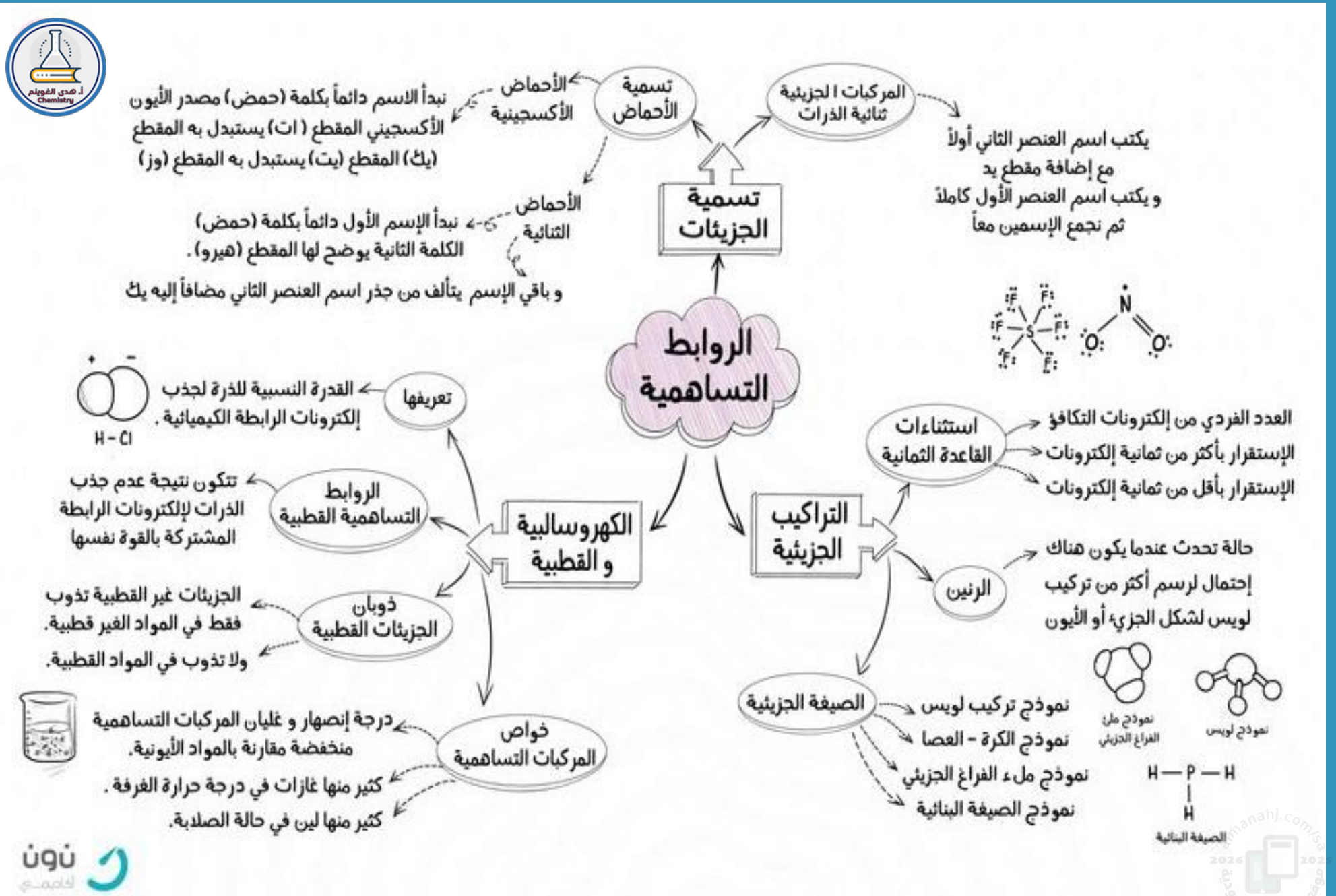
التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني	
1	خرائط مفاهيم الفصل الثالث 2 المركبات الأيونية والفلزات
2	خرائط مفاهيم الفصل الثاني 2 الجدول الدوري والتدرج في الخواص
3	خرائط مفاهيم الفصل الأول 2 الإلكترونات في الذرات
4	خرائط مفاهيم الفصل الخامس 1 المول
5	خرائط مفاهيم الفصل الرابع 1 التفاعلات الكيميائية


الروابط التساهمية
أشكال الجزيئات
العوامل التى تحدد شكل الجزئ
التهجين
أنواعه
SP
SP2
SP3
تسمية الجزيئات
المركبات ا لجزيئية ثنائية الذرات
تسمية الاحماض
الأحماض الثنائية
الأحماض الأكسجينية
نموذج لويس
نموذج الكرة و العصا
التراكيب الجزيئية
الصيغة الجزيئية
الرنين
إستثناءات القاعدة الثمانية
الكهروسالبية و القطبية
الروابط التساهمية القطبية
ذوبان الجزيئات القطبية
خواص المركبات التساهمية
الرابطة التساهمية
ذرة
ذرة
جزئ
العوامل المؤثرة
طول الرابطة
طاقة تفكك الرابطة
الأحادية
المتعددة
تركيب لويس



أ. هدى الغويلم
Chemistry
النموذج المستخدم في تحديد شكل الجزئ
وصفه
التهجين
اختلاط المستويات الفرعية لتكوين مستويات مهجنة جديدة متساوية في الطاقة
أنواعه
SP
SP2
SP3
العوامل التي تحدد شكل الجزئ
الكثافة الإلكترونية الناتجة عن تداخل مستويات الإلكترونات المشتركة معاً
أزواج الإلكترونات غير المرتبطة حيث تحتل مستويات أكبر من المستويات التى تحتلها الإلكترونات المشتركة
أشكال الجزيئات
الروابط التساهمية
الرابطة التساهمية
تعريفها
الرابطة الكيميائية التي تنتج عن مشاركة كلا من الذرتين في تكوين الرابطة بزوج من الإلكترونات أو أكثر
تركيب لويس
ترتيب إلكترونات التكافؤ في الجزئ بحيث يمثل كل زوج من النقاط العمودية رابطة تساهمية واحدة
الأحادية
تنشأ عندما يشترك زوج واحد من الإلكترونات في تكوين الرابطة
ذرة الهيدروجين
ذرة الهيدروجين
جزئ الهيدروجين
المتعددة
الروابط الثنائية أو الثلاثية و التي تنشأ من مشاركة الذرتان بزوجين من الإلكترونات
العوامل المؤثرة
طاقة تفكك الرابطة
كلما كانت الرابطة أقصر (أقوى) كانت طاقة تفكك الرابطة أكبر
طول الرابطة
كلما قصر الطول كانت أقوى
نون



أ. هدى الغويلم
Chemistry
الروابط التساهمية
تسمية الجزيئات
تسمية الأحماض
الأحماض الأكسجينية
نبدأ الاسم دائماً بكلمة (حمض) مصدر الأيون الأكسجيني المقطع (ات) يستبدل به المقطع (يك) المقطع (يت) يستبدل به المقطع (وز)
الأحماض الثنائية
نبدأ الإسم الأول دائماً بكلمة (حمض) الكلمة الثانية يوضح لها المقطع (هيرو) .
و باقي الإسم يتألف من جذر اسم العنصر الثاني مضافاً إليه يك
المركبات ا لجزيئية ثنائية الذرات
يكتب اسم العنصر الثاني أولاً مع إضافة مقطع يد
و يكتب اسم العنصر الأول كاملاً ثم نجمع الإسمين معاً
الكهروسالبية و القطبية
تعريفها
القدرة النسبية للذرة لجذب إلكترونات الرابطة الكيميائية .
H - Cl
الروابط التساهمية القطبية
تتكون نتيجة عدم جذب الذرات لإلكترونات الرابطة المشتركة بالقوة نفسها
ذوبان الجزيئات القطبية
الجزيئات غير القطبية تذوب فقط في المواد الغير قطبية.
ولا تذوب في المواد القطبية.
خواص المركبات التساهمية
درجة إنصهار و غليان المركبات التساهمية منخفضة مقارنة بالمواد الأيونية.
كثير منها غازات في درجة حرارة الغرفة .
كثير منها لين في حالة الصلابة.
التراكيب الجزيئية
استثناءات القاعدة الثمانية
العدد الفردي من إلكترونات التكافؤ
الإستقرار بأكثر من ثمانية إلكترونات
الإستقرار بأقل من ثمانية إلكترونات
الرنين
حالة تحدث عندما يكون هناك إحتمال لرسم أكثر من تركيب لويس لشكل الجزيء أو الأيون
الصيغة الجزيئية
نموذج تركيب لويس
نموذج الكرة - العصا
نموذج ملء الفراغ الجزيئي
نموذج الصيغة البنائية
نموذج ملء الفراغ الجزيئي
نموذج لويس
H — P — H
H
الصيغة البنائية
نون