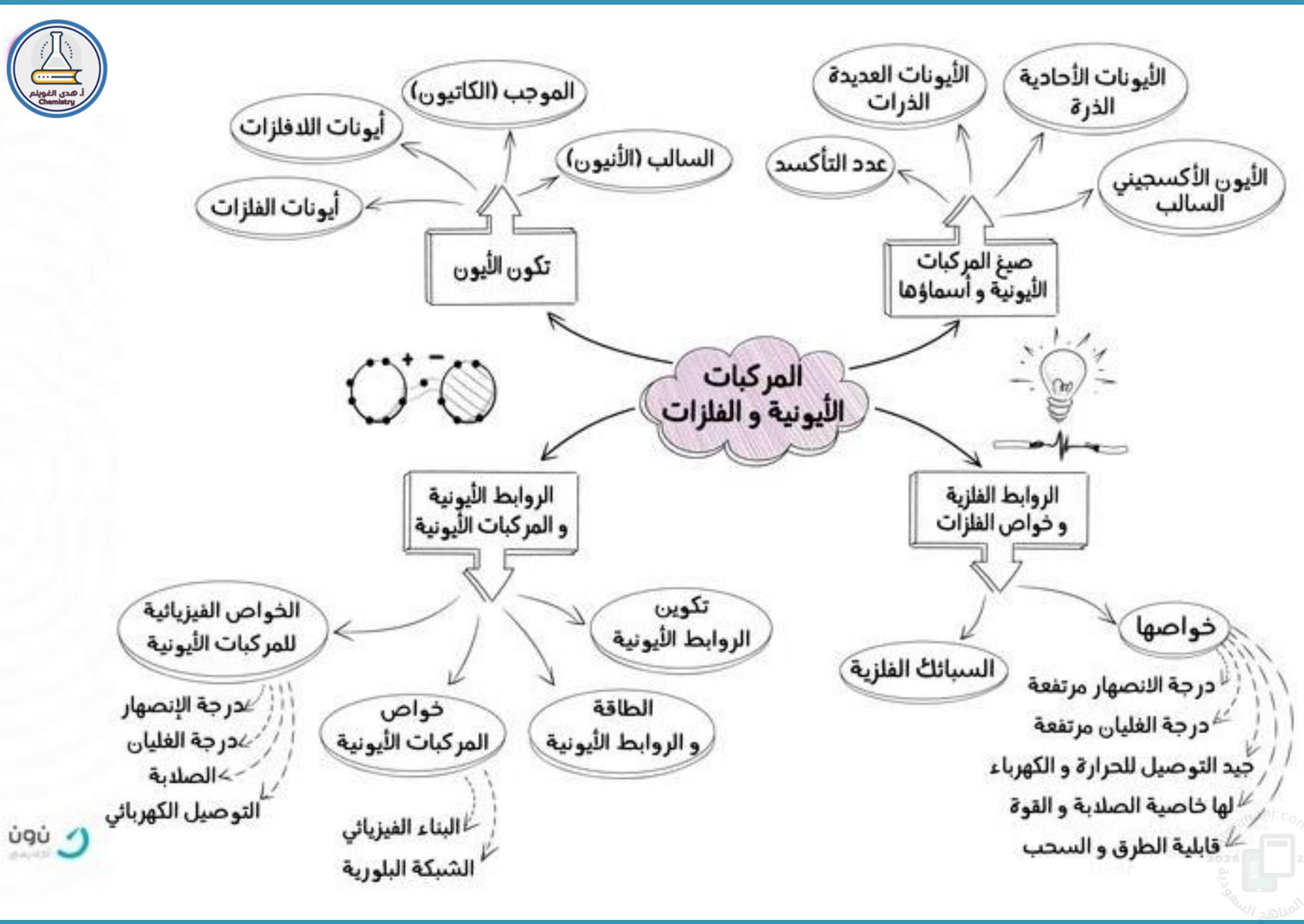
خرائط مفاهيم الفصل الثاني 2 الجدول الدوري والتدرج في الخواص

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 11:48:46

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 الثاني					
صفحة المناهج السعودية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

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


المركبات الأيونية و الفلزات
تكون الأيون
الموجب (الكاتيون)
السالب (الأنيون)
أيونات اللافلزات
أيونات الفلزات
صيغ المركبات الأيونية و أسماؤها
الأيونات العديدة الذرات
الأيونات الأحادية الذرة
عدد التأكسد
الأيون الأكسجيني السالب
الروابط الأيونية و المركبات الأيونية
الخواص الفيزيائية للمركبات الأيونية
درجة الإنصهار
درجة الغليان
الصلابة
التوصيل الكهربائي
تكوين الروابط الأيونية
خواص المركبات الأيونية
البناء الفيزيائي
الشبكة البلورية
الطاقة و الروابط الأيونية
الروابط الفلزية و خواص الفلزات
السبائك الفلزية
خواصها
درجة الانصهار مرتفعة
درجة الغليان مرتفعة
جيد التوصيل للحرارة و الكهرباء
لها خاصية الصلابة و القوة
قابلية الطرق و السحب

المركبات الأيونية و الفلزات

تكون الأيون

الموجب (الكاتيون)
يتكون الأيون الموجب عندما تفقد الذرة إلكترون تكافؤ واحداً أو أكثر لتحصل على التوزيع الإلكتروني المشابه لأقرب غاز خامل

السالب (الأنيون)
يتكون الأيون السالب عندما تكتسب ذرات اللافلزات إلكتروناً أو أكثر لتحصل على التوزيع الإلكتروني المشابة للغاز النبيل

أيونات الفلزات
فلزات المجموعة الأولى و الثانية أكثر الفلزات نشاطاً في الجدول الدوري ، و لهذا تميل إلى فقد الإلكترونات التكافؤ بسهولة

أيونات اللافلزات
تكتسب بعض اللافلزات إلكترونات للوصول إلى التركيب الثماني الأكثر استقرارا

الروابط الأيونية و المركبات الأيونية

تكوين الروابط الأيونية
تنشأ الرابطة الأيونية عندما تفقد ذرة الفلز إلكترونات و تستقبل ذرة لافلز أخرى هذه الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي

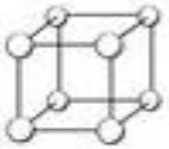
الطاقة و الروابط الأيونية
الطاقة اللازمة لفصل أيونات 1 مول من المركب الأيوني و ترتبط الأيونات الموجبة و السالبة لتكوين المركبات الأيونية من خلال تفاعل طارد للحرارة

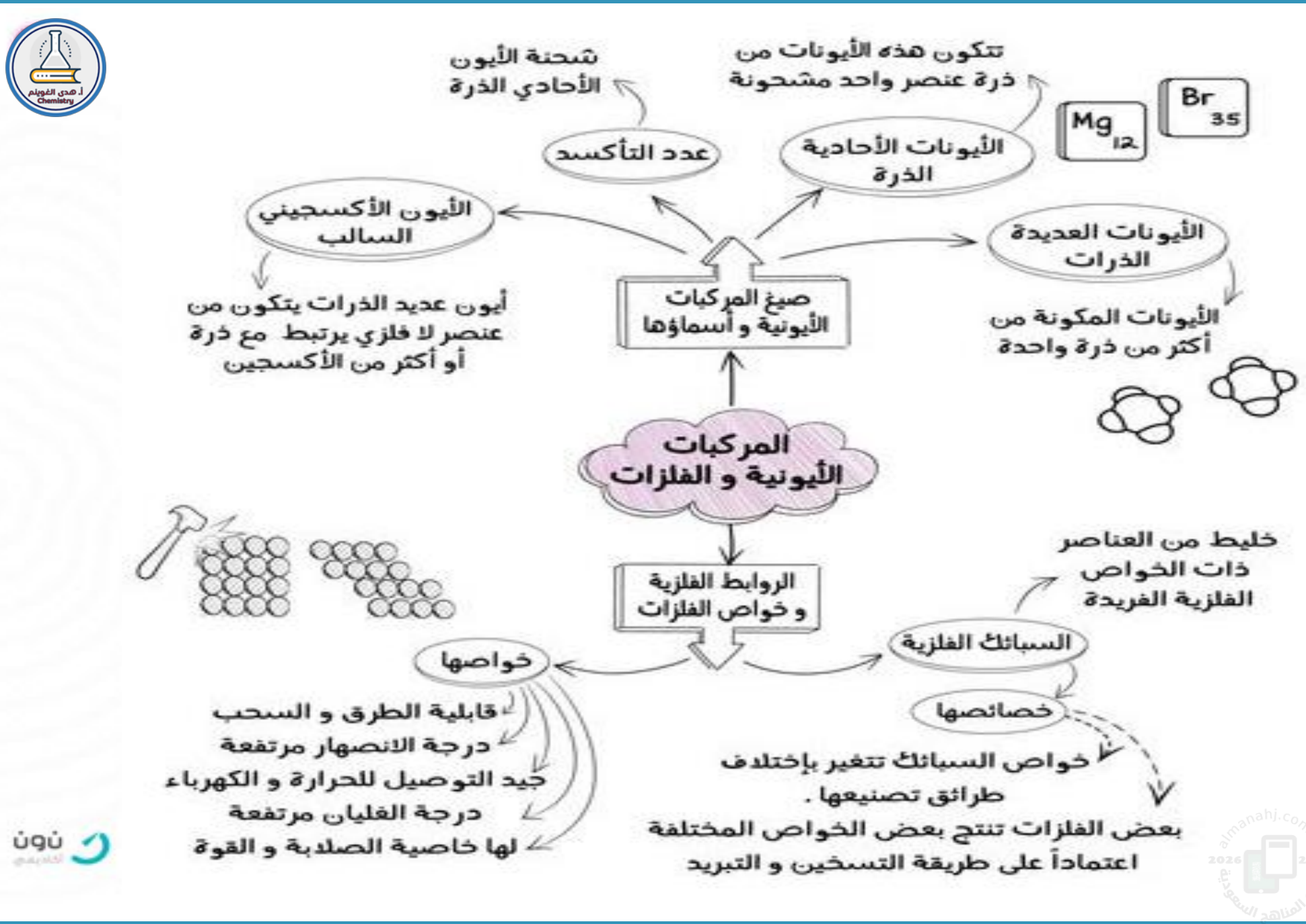
خواص المركبات الأيونية

الخواص الفيزيائية للمركبات الأيونية
درجة الإنصهار
درجة الغليان
الصلادة
التوصيل الكهربائي

البناء الفيزيائي
يحتوي على عدد كبير من الأيونات الموجبة و السالبة و يكون الترتيب من الأيونات نمطاً متكرراً يحفظ التوازن بين قوى التجاذب و التنافر بينهم

الشبكة البلورية
ترتيب هندسي للجسيمات ثلاثي الأبعاد و تتكون نتيجة لقوة الجذب الكبيرة بين الأيونات السالبة و الأيونات الموجبة




المركبات الأيونية و الفلزات
صيغ المركبات الأيونية و أسماؤها
عدد التأكسد
شحنة الأيون الأحادي الذرة
الأيونات الأحادية الذرة
تتكون هذه الأيونات من ذرة عنصر واحد مشحونة
Mg 12
Br 35
الأيون الأكسجيني السالب
أيون عديد الذرات يتكون من عنصر لا فلزي يرتبط مع ذرة أو أكثر من الأكسجين
الأيونات العديدة الذرات
الأيونات المكونة من أكثر من ذرة واحدة
الروابط الفلزية و خواص الفلزات
خواصها
قابلية الطرق و السحب
درجة الانصهار مرتفعة
جيد التوصيل للحرارة و الكهرباء
درجة الغليان مرتفعة
لها خاصية الصلابة و القوة
السبائك الفلزية
خليط من العناصر ذات الخواص الفلزية الفريدة
خصائصها
خواص السبائك تتغير بإختلاف طرائق تصنيعها .
بعض الفلزات تنتج بعض الخواص المختلفة اعتماداً على طريقة التسخين و التبريد