

خرائط مفاهيم الفصل الثالث 1 التفاعلات الكيميائية



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

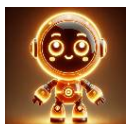
موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثاني الثانوي ← كيمياء ← الفصل الثاني ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-27 11:33:41

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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 للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

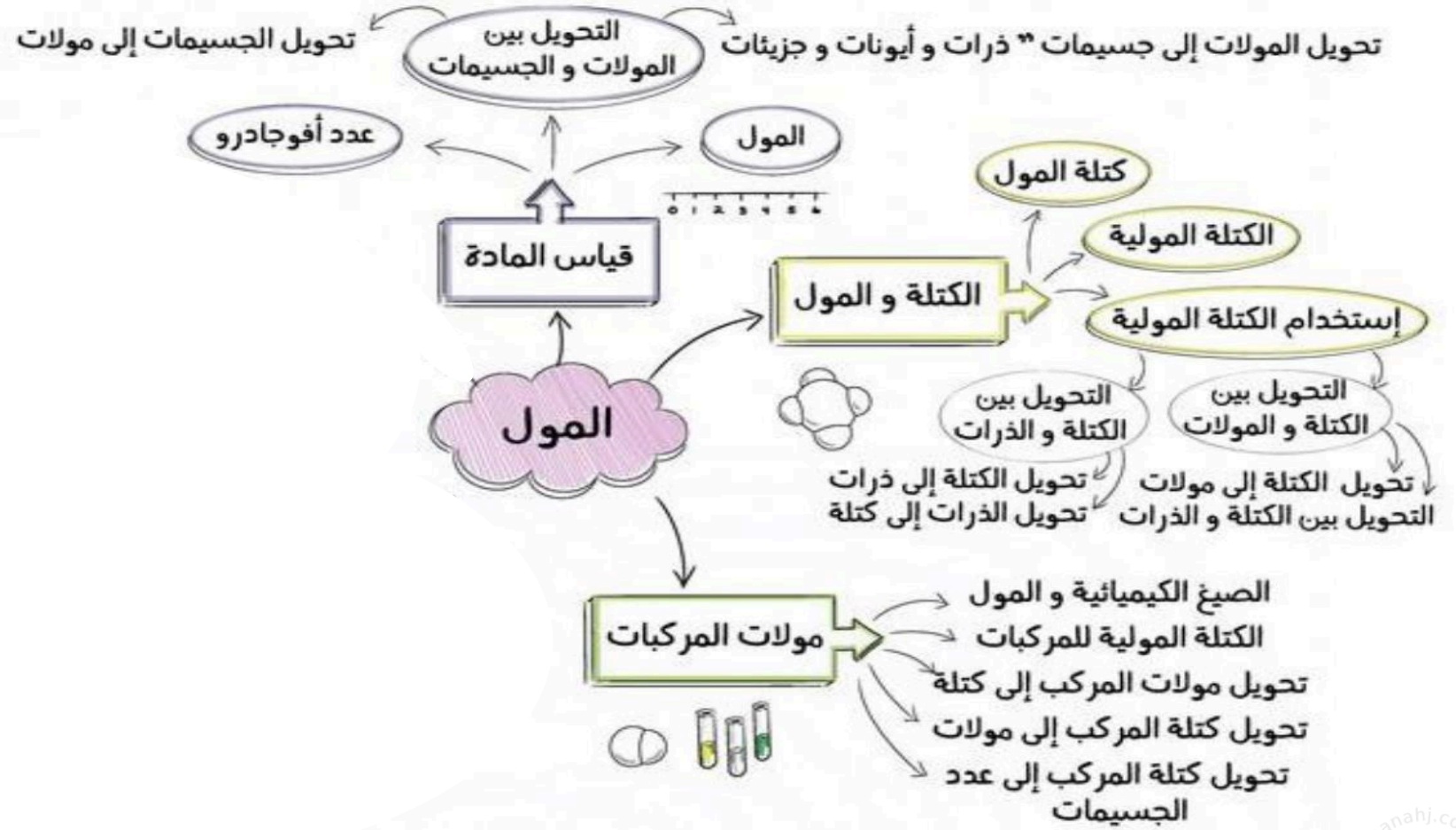
التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

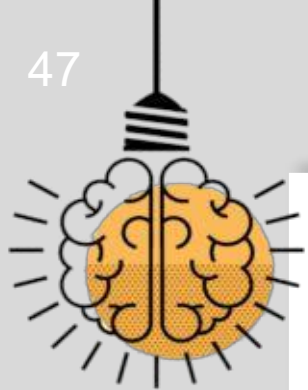
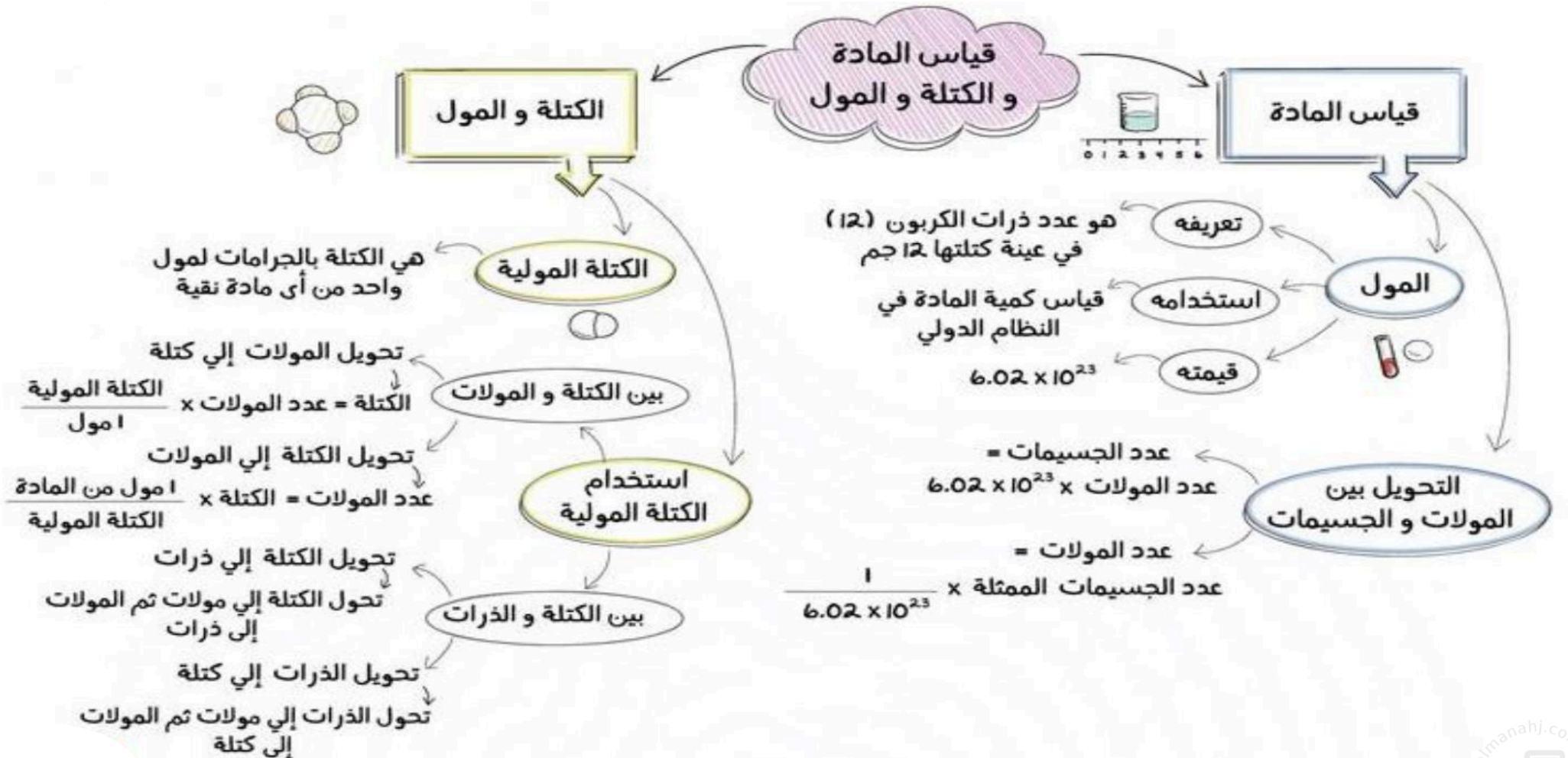
المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الثاني

خرائط مفاهيم الفصل الثالث 1 التفاعلات الكيميائية	1
خرائط مفاهيم الفصل الثالث 1 تركيب الذرة	2
خرائط مفاهيم الفصل الثاني 1 للمادة والخواص والتغيرات	3
خرائط مفاهيم الفصل الأول 1 مقدمة في علم الكيمياء	4
لغة الكربونيل الدليل الشامل لتسمية الألدهيدات والكتونات	5

تحصيلي



تحصيلي



تحصيلي

مولات المركبات

الصيغ
الكيميائية و المول



الصيغة الجزيئية

هي صيغة تعبر عن عدد الذرات و أنواعها الموجودة في وحدة صيغة واحدة منه

عدد مولات
الذرة أو الأيون

عدد مولات الذرة أو الأيون =
عدد مولات المركب x عدد مولات العنصر
1 مول من المركب

الكتلة المولية
للمركب

الكتلة المولية للمركب =
مجموع (الكتل المولية للعنصر x عدد مولات العنصر

تحويل كتلة
المركب إلى مولات

عدد المولات =
كتلة المركب المعطاه
الكتلة المولية للمركب

تحويل كتلة
مركب إلى جسيمات

عدد الجسيمات =
عدد المولات x 6.02×10^{23}