

خرائط مفاهيم الفصل الخامس الحسابات 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 12:08:06

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | 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 الخامس الحسابات الكيميائية

1

خرائط مفاهيم الفصل الرابع 2 الروابط التساهمية

2

خرائط مفاهيم الفصل الثالث 2 المركبات الأيونية والفلزات

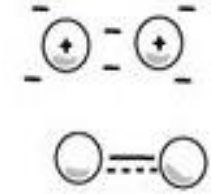
3

خرائط مفاهيم الفصل الثاني 2 الجدول الدوري والتدرج في الخواص

4

خرائط مفاهيم الفصل الأول 2 الإلكترونات في الذرات

5



قوي الترابط

قوى ترابط جزيئية
قوى تجاذب بين جزيئية



المواد الصلبة

خواص المواد الصلبة
أنواع المواد الصلبة

المواد السائلة

خواص السوائل



الغازات

خواص الغازات
قوانين الغازات
الضغط الجوي و ضغط الغاز



تغيرات الحالة الفيزيائية

تغيرات ماصة للحرارة
تغيرات طاردة للحرارة
مخطط الحالة الفيزيائية

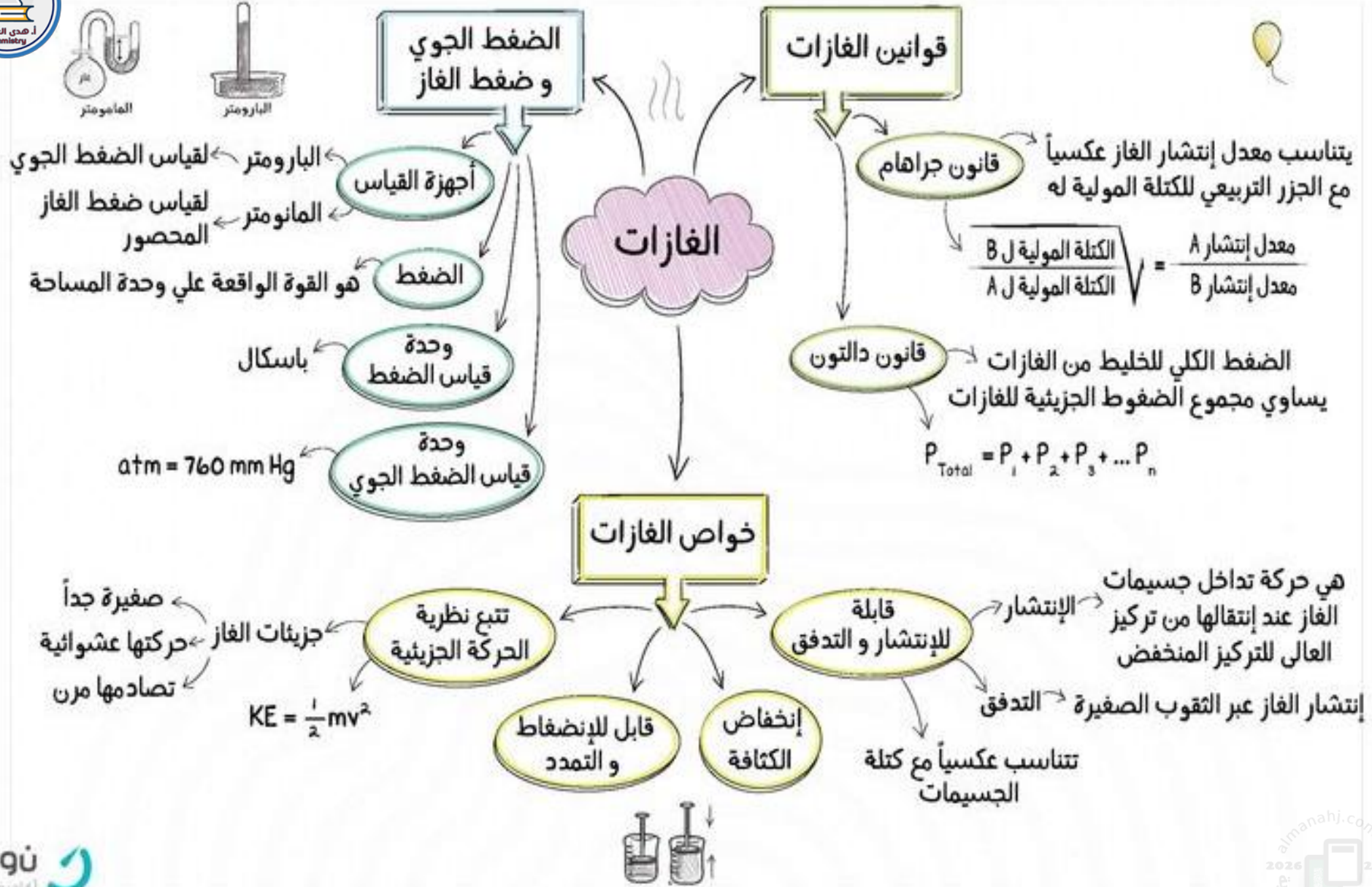




المانومتر



البارومتر



قوى الترابط و تغييرات الحالة الفيزيائية

و تغييرات الحالة الفيزيائية

قوى الترابط

أنواعها

- طارد للحرارة ← التجمد
- التكاثف
- الترسب
- ماص للحرارة ← التبخر
- الإنصهار
- التسامي

أنواعها

مثلت التحولات

مخطط الحالة الفيزيائية



- تساهمة: تجاذب بين نواة موجبة و إلكترونات المشتركة $\odot : \odot$ H_2
- أيونية: تجاذب كهروستاتيكي بين أيونات موجبة و سالبة $NaCl$
- فلزية: تجاذب بين الأيونات الفلزية الموجبة و بحر من الإلكترونات السالبة Fe

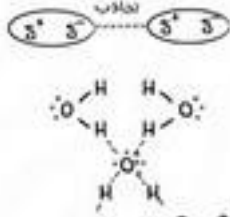
قوى ترابط جزيئية

قوي ثنائية القطب: قوي تجاذب في الجزيئات ذات القطبية الدائمة
مثال: التجاذب بين أيون الهيدروجين الموجب و أيون الكلور السالب في جزيئين من HCl

قوى تجاذب بين جزيئية

قوي تشتت: قوي تجاذب ضعيفة الجزيئات غير القطبية
العوامل المؤثرة في قوى التشتت: حجم الجزيئات (علاقة طردية) و عدد الإلكترونات (علاقة طردية)

روابط هيدروجينية: رابطة تنشأ في جزيء يحتوي على ذرة هيدروجين مرتبطة مع ذرة ذات سالبية كهربية عالية
مثال: الرابطة بين جزيئات الماء



ترتيب قوى التجاذب بين الجزيئات: الرابطة الهيدروجينية < القوى ثنائية القطب < قوى التشتت

