

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف جميع التعاريف المهمة

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر العلمي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

توزيع الحصص الإفتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة).	1
نموذج اختبار قصير 1	2
مراجعة اختبار قصير 1 مع الحل	3
اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر	4
مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء	5

الروابط الكيميائية :-

هى قوى تجاذب تربط \Leftarrow (الذرات ببعضها البعض) لتكوين المواد .

الفلك الذرى :-

هو منطقة من الفراغ (المحيط بنواة الذرة) والتي يتواجد فيها الإلكترون .

نظرية رابطة التكافؤ :-

هى النظرية التي تقترض أن :-

الإلكترونات (تشغل الأفلاك الذرية) فى الجزيئات

نظرية الفلك الجزيئى :-

هى النظرية التي تقترض :-

تكوين (فلك جزيئى) من (الأفلاك الذرية)

\Leftarrow (يغطى النواتين المترابطتين) ويسمى بـ الفلك الجزيئى ..

Amalchemistry

33

عملية التنشيط :-

(من الفلك
2s
إلى الفلك
الفارغ في $2p_z$)

لنقل الإلكترون

هي عملية يتم بها
إستثمار
كمية كافية
من الطاقة

- وينتج فلك نصف ممتلئ .

موقع
المنهج الكويتية
almanahj.com/kw

Amal Chemist

تهجين sp^3 :-

- هو نوع من التهجين

- يتم به اندماج (فلك s
+
3 فلك p) لينتج 4 أفلاك مهجنة sp^3

تهجين sp^2 :-

- هو نوع من التهجين

- يتم به اندماج (فلك s
+
2 فلك p) لينتج 3 أفلاك مهجنة sp^2

تهجين sp :-

- هو نوع من التهجين

- يتم به اندماج (فلك s
+
1 فلك p) لينتج 2 فلك مهجن sp

التداخل المعوري :-
«الرابطه سيجا» :-

هي (كل رابطه) تنتج من (تداخل)
 (تساهميه) (فلكين)
 (احادية) (ذريين)
 رأساً لرأس

ويكن محور تداخل
 الفلكين هو
 محور التناظر
 او التعادل



التداخل الجاني :-
«الرابطه باي آي» :-

تنتج من (تداخل)
 (فلكين) (جنباً لجنب)
 (كل) (رابطه)
 (تساهميه)
 = أو =

ويكن محورا
 الفلكين
 متوازيين

Amal Chemist

- لا تتكون آي آي بعد ٥ ..

نظريه التهجين :-

هي اندماج لـ (فلك s)
 مع (بعض او كل)
 افلاك p

ليتكون (فلك)
 (جديد)
 (مهجن)

له
 خواص
 وسطية
 بين
 الافلاك
 التي
 خضعت
 للتهجين

٤ "D, C, P, E" مصطلح علمي غالباً " قلم رباعي السطوح :-

هو (الشكل الهندسي) الذي تأخذه (الأفلاك المهجنة sp^3) والزواوية به 109.5°

مثلث المستوي :-

هو (الشكل الهندسي) الذي تأخذه (الأفلاك المهجنة sp^2) والزواوية به 120°

الشكل الخطي :-

هو (الشكل الهندسي) الذي تأخذه (الأفلاك المهجنة sp) والزواوية به 180°

almanahj.com/kw

البنزين :-

أصل المركبات العضوية الأروماتية
وصيغته الجزيئية C_6H_6 وتساؤه سداس منتظم حلقي

الرابطة الهيدروجينية في الماء :-

هي رابطة ضعيفة (تجمع جزيئات الماء القطبية معاً) حيث (ال H الموجب جزئياً في جزء) \downarrow يجذب (ال O السالب جزئياً في جزء آخر)

ماء التبخر :- مثل الجبس ، كبريتات النحاس الزرقاء
CuSO4 \cdot 5H2O CaSO4 \cdot 2H2O

لم يتكون عندما
يكن (اتحاد أيونات الملح)
(بدقائق الماء قوى جداً)
لدرجة أن الملح عندما يتبخر (من المحلول المائي)

المحاليل المائية :-

تنفصل البلورات وتتحد بالماء

هي عينات الماء التي (تحتوي على مواد ذائبة)



المذيب :-

هو الوسط المذيب في المحلول :-

Amal Chemistry

المذاب :-

هي الجزيئات المذابة ..

المحاليل :-

هي مخاليط متجانسة وثابتة ..

الإذابة :-

هي عملية تحدث عندما (يذوب) (المذاب) وتتم إصاحبة (الكاتيونات) (والآنيونات) أي تحيط جزيئات المذيب بكل منها ..

الإصاحبة :-

هي عملية إحاطة جزيئات المذيب بكل من الكاتيونات والآنيونات

المركبات الإلكتروليتية :-

- هي مركبات توصل التيار الكهربائي في المحلول المائي أو في الحالة المنصهرة

- ذلك لوجود أيونات حرة الحركة ..

موقع
المنهج الكويتي
almanahj.com/kw

almanahj.com

المركبات الغير إلكتروليتية :-

- هي مركبات لا توصل التيار الكهربائي سواء في المحلول المائي أو في الحالة المنصهرة

- ذلك لأنها لا تتكون من أيونات ..

تفاعلات الترسيب :-

هي تفاعلات تحدث عند :-

• مزج محلولين مائيين ..

• ويتم تبادل الأيونات في المعاليل المائية ..

• وينتج مادة صلبة لا تذوب في الماء ..

التراسب :-

هو الصبب الملون (المتكون نتيجة تفاعل الترسيب) ولا يذوب في الماء

قواعد الذوبانية :-

هي إرشادات يمكن من خلالها توقع حصول تراسب

وبالتالي معرفة المركب الذي يكتب في المعادلة على شكل صلب

~~Amal Chemist~~

د. وفقينة

د. وفقينة

~~Amal Chemist~~

المحلول المشبع :-

عند T ثابته
كمية معينه من المذاب

هو المحلول الذي ← يتوى على أكبر كمية من المذاب

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

المحلول الغير مشبع :-

- هو المحلول الذي ← مازال يستطيع لإذابة مذاب

- أي أن تركيز المذاب \gg أقله
ما يجب أن يكن عليه عند التشبع

المحلول الفوق مشبع :-

هو المحلول الذي ← يتوى على كمية من المذاب زائدة عن الكمية المسموح به نظرياً عند T معينه

- أي أن تركيز المذاب \gg أكبر
ما يجب أن يكن عليه عند التشبع عند T معينه