

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



المصطلحات العلمية للوحدة الخامسة العناصر الانتقالية

[موقع المناهج](#) ← [المناهج العمانية](#) ← [الصف الثاني عشر](#) ← [كيمياء](#) ← [الفصل الثاني](#) ← [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 05:58:21 2024-02-25

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر



روابط مواد الصف الثاني عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

ملخص شرح درس حلقة البنزين من الوحدة الثامنة مشتقات الهيدروكربونات	1
ملخص شرح درس الفينول	2
ملخص شرح درس طاقة حبس الحرارة	3
ملخص شرح درس حساب التفاعل في الإنتروبي في التفاعلات الطاردة والماصة للحرارة	4
ملخص شرح درس العوامل المؤثرة على الإنتروبي	5

الكيمياء
المصطلحات العلمية
للف الثاني عشر
الوحدة الخامسة
@ppiz.xo

برعاية الورشة الطلابية المكثفة

@alwarsha_t



المصطلحات العلمية

الدرس الأول : العناصر الانتقالية.

العنصر الانتقالي : هو أحد عناصر الفئة d الذي يكون أيونا واحداً أو مستقراً أو أكثر، ويكون الفلك d له ممتلئاً جزئياً.

العنصر الانتقالي : هو أحد عناصر الفئة d الذي يكون أيونا واحداً أو مستقراً أو أكثر، ويكون الفلك d له ممتلئاً جزئياً.

الدرس الثاني : الليجندات وتكوين المعقدات.

الليجند : جزيء أو أيون يحتوي على زوج منفرد (غير مرتبط) واحد أو أكثر من الإلكترونات، والتي تكون روابط تساهمية تناسقية مع ذرة أو أيون عنصر انتقالي مركزي.

المعقد : جزيء أو أيون ترتبط فيه الليجندات بالذرة المركزية أو الأيون المركزي لفلز انتقالي بوساطة روابط تساهمية تناسقية.

عدد التناسق : عدد الروابط التناسقية التي تكونها الليجندات مع ذرة أو أيون عنصر انتقالي في معقد ما.

@ppiz.xo

المصطلحات العلمية

ليجند أحادي المخلب : ليجند يكون رابطة تناسقية واحدة مع فلز أو أيون فلز انتقالي مركزي موجود في معقد.

ليجند ثنائي المخلب : ليجند يكون رابطتين تناسقيتين مع فلز أو أيون فلز انتقالي مركزي موجود في معقد.

ليجند متعدد المخالب : جزيء منفرد أو أيون منفرد يمكنه تكوين أكثر من رابطتين تساهميتين تناسقيتين مع فلز أو أيون فلز مركزي في معقد.

الدرس الرابع: ألوان المعقدات.

أفالك ذرية متساوية في الطاقة: مجموعة من الأفلاك الذرية الموجودة في مستوى الطاقة الفرعي نفسه وتمتلك كمية الطاقة نفسها.

أفالك ذرية غير متساوية في الطاقة: أفلاك ذرية موجودة في مستوى الطاقة الفرعي نفسه، وانقسمت ضمن هذا المستوى الفرعي إلى مستويين يمتلكان كميات من الطاقة قليلاً فيما بينها. ذرية موجودة في مستوى الطاقة الفرعي نفسه، وانقسمت ضمن هذا المستوى الفرعي إلى مستويين يمتلكان كميات من الطاقة مختلفة قليلاً فيما بينها.

@ppiz.xo