



دراسة تقييمية لتحصيل مفاهيم الكيمياء الفضائية عند طلبة المدرسة العليا للأساتذة بالقبة- الجزائر

حزي صالح¹، مجاجي حمزة²

¹ استاذ محاضر بالمدرسة العليا للأساتذة بالقبة الجزائر. مخبر تعليمية العلوم الفيزيائية.

hazzi_salah@yahoo.fr

² ماستر بالمدرسة العليا للأساتذة. القبة-الجزائر-

تاريخ الارسال: 21 جانفي 2021 / تاريخ القبول: 27 أفريل 2021

المملخص (Abstract):

في نهاية دراستهم يتوجب على الطلبة – الأساتذة، المشرفين على التخرج أن يكونوا قد شكلوا بنية مفاهيمية فعالة تعكس بصورة واضحة تحصيلهم للمعارف المستهدفة من طرف التعليم.

إنّ عدم تحكم الطلبة في مفاهيم الكيمياء الفضائية في الحالة الساكنة مقرونة بالقدرة على استعمال وشرح مختلف التمثيلات الفضائية قد يشكّل لهم عائقا في دراسة الكيمياء العضوية (Barlet & Plouin 1997).

نحاول من خلال هذا العمل تحليل مدى قدرة الطلبة الأساتذة للمدرسة العليا بالقبة على تحصيل المعارف المتعلقة بسجل التماكب الفضائي (التماكب

الفضائي، الامتثال التّشكيل، التّخايل الدياستيريوميرية). لقد تمّ التعرف من خلال هذا العمل على بعض الصّعوبات والالتباسات التي يعاني منها الطلبة في تحصيل هذه المفاهيم. كما تمّ تسجيل بعض التّصورات البديلة التي طوّروها خلال تحصيلهم لمفهوم التّماكب الفضائي. انطلاقا من النّائج المتحصّل عليها، أدلينا ببعض الاقتراحات لتعليم هذا المحتوى التّخصّصي.

الكلمات المفتاحية (keywords):

التّماكب، طرق التّمثيل، التّماكب الفضائي التّخايل، الدياستيريوميرية، الامتثال، التّشكيل التّصورات البديلة.

**Title : La stéréochimie à l'état statique :
Etude et évaluation de la compréhension conceptuelle
des étudiants de l'ENS Kouba-Alger.**

Hazzi Salah¹, Medjadji Hamza²

¹ MCA à l'Ecole Normale Supérieure de Kouba, Alger, Laboratoire de didactique des sciences,
hazzi_salah@yahoo.fr

² Master, Ecole Normale Supérieure de Kouba, Alger

Abstract :

Les futurs enseignants en fin de formation, devraient être construits une structure efficace de connaissance qui reflète au mieux l'appropriation des connaissances cibles fixée par l'enseignement.

Le non maîtrise des concepts de la stéréochimie en milieu statique accompagné d'une incapacité à utiliser et à expliquer les différentes représentations spatiales peut constituer un obstacle à l'interprétation de la réactivité (Barlet & Plouin 1997).

Dans ce travail nous chercherons à analyser dans quelle mesure de futurs enseignants de l'ENS Kouba ont intégré les savoirs relatifs à la stéréo-isomérie (isomérie, stéréo-isomérie,

conformation, configuration, énantiomérie, diastéréoisomérie).

Des difficultés et confusions dans l'intégration de ces concepts ont été mises en évidence. De leur incapacité à définir les concepts relatifs à la stéréo-isomérie et à expliquer les différentes représentations spatiales nous avons inféré quelques conceptions erronées et émis quelques suggestions pour l'enseignement de ce contenu disciplinaire.

Keywords :

Isomérie, stéréo-isomérie, conformation, configuration, énantiomère, dia-stéréomère, conceptions erronées.

1- المدخل (Introduction)

يعتبر تعليم الكيمياء الفضائية مدخلا أساسيا لتدريس الكيمياء العضوية لأن دراسة فاعلية الجزيئات العضوية في كل المراحل البيداغوجية تتطلب معرفة أولية لهندسة الجزيء (Pellegri et al., 2003) والتماكب الفضائي الإمتثالي أو التشكيلي (Barlet & Plouin 1997).

إنّ حلّ المشكلات في إطار التّماكب الفضائي يتطلّب معرفة مفاهيم الكيمياء الفضائية مقرونة بالقدرة على استعمال وشرح مختلف التّمثيلات الفضائية.

وقد يصعب مبدئيا معرفة فيما إذا كانت أخطاء الطّلبة ناتجة عن نقص معرفي لهذه المفاهيم أم هي راجعة بكلّ بساطة إلى عدم قدرتهم على التّعامل مع طرق التّمثيل وشرحها.

لقد بيّنت عدّة أبحاث، أنّ عدم القدرة والشرح متواجدة بنسبة سائدة ضمن صعوبات الطّلبة في دراسة التّماكب الفضائي أثناء التّعامل مع طرق التّمثيل،

(Kozma et al., 2000 ; Kozma, 2003; Pellegri, 1999; Boukhechem et al., 2011 ; Stull et al., 2012)

لقد قمنا من خلال هذا العمل بتقييم صعوبات الطّلبة الناتجة عن النّقص المعرفي لمفاهيم الكيمياء الفضائية والمتعلقة أساسا بمفاهيم التّماكب الفضائي (الامتثال، التّشكيل التّخايل والدياستيريوميرية) وكذا عدم قدرتهم على التّعامل مع طرق التّمثيل (كرام، نيومن فيشر والمنظوري) التي قد

تعقد العمليّة التّعليميّة نظرا لهذا الاختلاف في المفاهيم وتعدّد طرق تمثيلها .

فما مدى قدرة الطّلبة على استرجاع مختلف مفاهيم التّماكب الفضائي من جهة وتوظيف تصوّره المذهني للتّسيق والرّبط بين مختلف التّمثيلات من جهة أخرى إذ يعتبر هذا الرّصيد المعرفي ضروريا لفهم محتوى التّماكب الفضائي. إنّ عدم تحكمهم في هذا المدخل الأساسي، قد يكون عائقا في دراسة الكيمياء العضوية.

يتمحور الإطار النظري للتّحليل حول الاعتبارات التّالية:

- اعتبارات كيميائية:

إنّ تطبيق الصّبغ الفضائية للمركّبات كوسيلة لشرح الفاعلية، يعتبر مدخلا أساسيا لدراسة الكيمياء العضوية. حيث أنّ دراسة التّماكب الفضائي تستلزم إدخال مفاهيم التّماكب الامتثالي والتّماكب التّشكيلي وما ينبثق عنهما من مفاهيم تتعلق بالتّخايل، والدياستيريوميرية. إنّ عدم تحكم الطّلبة في مفاهيم الكيمياء الفضائية مقرونة بالقدرة على استعمال وشرح مختلف التّمثيلات الفضائية قد يكون عائقا في دراسة الكيمياء العضوية (Barlet & Plouin 1997).

اعتبارات ديداكتيكية:

حتّى هناك تحصيل مفاهيمي، يجب على الطّالب أن يكون قادرا على تعريف المفهوم ثم موقعته في عقدة من عقد الشّبكة المفاهيمية بطريقة منسجمة تمكّنه من حلّ المشكلات (Giordan, A. & De Vecchi, 1987)،

راجعة إلى عدم قدرتهم على التعامل مع طرق التمثيل وشرحها. لقد بينت عدة أبحاث، أن عدم القدرة والشرح متواجدة بنسبة سائدة ضمن صعوبات الطلبة في دراسة التماكب الفضائي أثناء التعامل مع طرق التمثيل (Kozma et al. 2000 ; Kozma, 2003 ; Pellegrin, 1999 ; Boukhechem et al. 2011 ; Stull et al. 2012).

إن نتائج أبحاث (Barlet et Plouin 1997) تظهر أيضا أن بعض الطلبة الفرنسيين (ليسانس العلوم الفيزيائية) يجهلون الدوران الحر لمجموعة من الذرات حول الرابطة البسيطة في الجزيء وما ينتج عنها من عدد لا متناه من الامتثالات. إن التعرف على جزيئات المتماكبات الفضائية الامتثالية في سجل نيومان، ليست أيضا سهلة وتنتج عن نقص في عدم التحكم لتعريف المفاهيم (Boukhechem et al., 2011).

الطلبة يعانون من إجراء عمليات الدوران للتمييز بين مختلف امتثالات كرام (حالة الطلبة الأمريكيين في الكيمياء العضوية، (Kuo et al., 2004).

الإشكالية:

إن دراسة فاعلية المركبات العضوية في كل المراحل البيداغوجية، تتطلب معرفة أولية لهندسة الجزيء والمتماكبات الفضائية الامتثالية والتشكيلية. (ص. القادري وآخرون، 1992) كما أن حلّ المشكلات في إطار التماكب الفضائي يتطلب معرفة مفاهيم التماكب المستوي مقرونة بمفاهيم التماكب الفضائي والقدرة على استعمال وشرح مختلف التمثيلات الفضائية.

للقيام بهذا العمل وبطريقة صحيحة ينبغي على الطلبة، انطلاقا من المعلومات المتحصّل عليها من خلال مختلف الدّروس، أن يكونوا قد حقّقوا " تحصيلهم المفاهيمي" بربط مختلف المفاهيم المتواجدة ويكونون بهذا قد بنوا "بنية معرفية ذاتية" (Taber, 2005) تمكّنهم من إيصال المعرفة بطريقة صحيحة.

لقد أظهرت الدّراسات في هذا الموضوع أن تعليم وتعلم الكيمياء الفضائية يرتكز أساسا على طرق التمثيل، حيث أن مختلف هذه الطّرق تمكن من شرح مفاهيم الكيمياء الفضائية (التماكب الفضائي الامتثالي والتشكيلي مثلا). من المعروف أن ذوي الاختصاص في الكيمياء يستعملونها بأريحية، بعكس غير المختصين الذين يلاقون في غالب الأحيان صعوبات في التعامل معهم (Kozma, 2003). إن الدّراسات قد بينت أن الطلبة يعانون في معظم الأحيان من التنسيق بين هذه الأنظمة والقيام بعملية المرور من تمثيل إلى آخر).

Bucat, B. & Mocerino, M. 2009). kozma & Russell, 1997; stieff & Mc Combs, 2006;

هذه الصّعوبات تظهر بوضوح خلال عملية التقييم في القسم (Kozma, 2003). حتى يحقق الطلبة النّجاح في تعليمهم وحلّ مشاكل الكيمياء العضوية بصفة عامّة والكيمياء الفضائية بصفة خاصّة يتوجّب عليهم القيام بتطوير قدرات البناء الشّرح والتّحويل لمختلف التمثيلات (Stull et al., 2012).

وقد يصعب مبدئيًا معرفة فيما إذا كانت أخطاء الطلبة ناتجة عن نقص معرفي للمفاهيم أم هي

(أ)-التماكب البنوي. Isomérisation de constitution.

(ب)-التماكب الفضائي. Stéréoisomérisation.

(ج)-المتخيلات. Énantiomères.

(د) -الدياستريومرات. Diastéréomères.

تمت الدراسة على 50 طالباً (السنة الخامسة) يحضرون شهادة الليسانس تخصص فيزياء-كيمياء وقد درسوا نفس مقرّر الكيمياء العضوية في السنة الثالثة. هؤلاء الطلبة ينتمون إلى قطاع تكوين أساتذة الثانوي بالمدرسة العليا للأساتذة بالقبة (الجزائر). موضوع الاستبيان يخصّ المحتوى المدرس خلال الجذع المشترك علوم دقيقة.

لقد وضّح الباحث للطلبة شروط الأجوبة على أسئلة الاستبيان، (إغفال الاسم عدم تنقيط الإجابة، المفاهيم الفردية، الخ). حدّد زمن الإجابة ب 30 د، علماً أنّ محتوى الاستبيان كان قد حكم من طرف أستاذ المادة بعد أن عرض على مجموعة مكونة من 10 طلبة (خارج المجموعة المعنية) للتأكد من أنّ الأسئلة المطروحة غير غامضة وهي في متناول المستجوبين. إنّ اختيار طلبة المدرسة العليا دون سواهم أملت الظروف التنظيمية الغير مواتية للمؤسسات الأخرى.

ارتكز تحليل الأجوبة على التصنيف انطلاقاً من الإطار المعرفي والأبحاث السابقة والمعطيات الجديدة التي تظهر في الأجوبة. من أجل كل سؤال نسجّل عناصر الأجوبة المفتاحية حتّى يتسنى لنا ترتيبها تحت نفس الصّنف من أجل تقييم النّسب والبدء في التّمييز والشرح (Robert & Bouillaguet, 2002, p28)

وقد يصعب مبدئياً معرفة فيما إذا كانت أخطاء الطلبة ناتجة عن نقص معرفي لهذه المفاهيم أم هي راجعة إلى عدم قدرتهم على التعامل مع طرق التمثيل وشرحها أم الاحتمالين معا؟

فرضية البحث

"إنّ صعوبة حلّ المشكلات في إطار التماكب الفضائي عند الطلبة هي ناتجة عن نقص معرفي لمفاهيم التماكب بصفة عامة مقرونة بعدم القدرة على التمييز بين التماكب البنوي والتماكب الفضائي"

أسئلة البحث:

هل بمقدور الطلبة استرجاع التعريفات المتعلقة بمفاهيم التماكب البنوي، الفضائي، المتخيلات والدياستريومرات؟ ما طبيعة الصّعوبات التي يعانون منها في التمييز بين مفاهيم التماكب البنوي ذي البعدين والتماكب الفضائي ذي الثلاثة أبعاد؟

2- الموادّ والطرائق (Materiels and Methods)

طريقة جمع وتحليل المعطيات:

تناول البحث دراسة كشيّة، سعينا من خلالها إلى معرفة مدى قدرة الطلبة على استرجاع سجل مفاهيم التماكب أو الإيزوميرية انطلاقاً من فرضية البحث.

تهدف الأسئلة إلى تقييم مدى قدرة الطلبة على تعريف مفاهيم التماكب البنوي والفضائي والتمييز بوضوح بين النوعين.

جمعت المعطيات بواسطة استبيان مكتوب اشتمل على أربعة أسئلة تدور حول تعريف:

3-النتائج (Results)

النتائج المتعلقة بالتماكين: المستوي والفضائي

1.3-التماكب المستوي

(أ) تعريف التماكب البنيوي:

التعريف النموذجي: هي جزيئات لها نفس

الصيغة الجزيئية (تشكل من نفس نوع وعدد

الذرات) ولكن تتميز بتنظيم مختلف لترتيب ذراتها أي
تختلف بطبيعة روابطها الكيميائية.الجدول (05): تصنيف أجوبة الطلبة لتعريف
التماكب البنيوي.

النسبة %	العدد	الإجابة
44%	22	مركبات لها نفس الصيغة الجزيئية وتختلف في الصيغة المفصلة.
16%	08	مركبات لها نفس الصيغة الجزيئية وتختلف في الصيغة المفصلة أي تختلف في ترتيب الذرات في المستوي.
20%	10	مركبات عضوية تملك نفس الصيغة الكيميائية / نفس الصيغة الجزيئية وتختلف بهندستها المستوية/ توزيع الذرات/ موضع الوظيفة/ موضع الجذور.
16%	08	التماكب المستوي ينقسم إلى أنواع منها: موضعي، وظيفي، هيكلي.
4%	02	عدم الإجابة.

عشوائيًا يدلّ على النقص المعرفي لمفهوم الصيغ
(مجملة، جزيئية، كيميائية ... الخ) أما عدم الإجابة
فيبقى في حدود (04%).

(ب)-تعريف التماكب الفضائي:

التعريف النموذجي: (جزيئات تتميز بنفس
الصيغة الجزيئية (نفس الذرات) ونفس الترتيب
التسلسلي للذرات (نفس الروابط) وتختلف بترتيبها
في الفضاءالملاحظة المباشرة للأجوبة تظهر أن الأغلبية
الساحقة (44%) من الطلبة استطاعت أن تعرف
التماكب البنيوي على أنه يتميز بنفس الصيغة
الجزيئية ويختلف بالصيغ المفصلة. (16%) من بينهم
حسنوا هذه الإجابة بإضافة مفهوم "ترتيب الذرات
في المستوي" للتعريف السابق."بالنسبة للأجوبة الغير موقفة البعض منهم
(16%) أعطى أنواع التماكب المستوي بدلا من
تعريفه والبعض الآخر (20%) عرّف التماكب تعريفا

الجدول (06): تصنيف أجوبة الطلبة لتعريف التماكب الفضائي.

النسبة %	العدد	الإجابة
18%	09	جزيئات لها نفس الروابط ولكن تختلف بموقع المتبادلات في الفضاء.
16%	08	متماكبات لها نفس الصيغة الجعلة وتختلف بتشكيلها في إسقاط كرام كما في حالة التماكب الضوئي.
22%	11	ينقسم إلى متماكبات دورانية، هندسية، تشكيلية.
12%	06	التماكب الفضائي هو نوع مقرون - مفروق.
24%	12	تمثيل الجزيئات في ثلاثة أبعاد بإسقاط كرام، فيشر ونيومان.
08%	04	عدم الإجابة.

(ج)-تعريف المتخيلات:

يمكن تصوّر الإجابة النظرية الشاملة المحتملة لتعريف المتخيلات تبعا لقطع الأجوبة المجزئة التي ظهرت ضمن أجوبة الطلبة كالتالي:

هما متماكبان فضائيان لهما نفس الصيغة الجعلة، نفس الروابط ويختلفان بموضع الذرات في الفضاء، وهما متناظران بالنسبة للمرآة المستوية يشكّلان صورا لبعضهما البعض، لكنهما غير قابلين للانطباق، يتميزان بتشكيل مطلق متعاكس.

أجوبة الطلبة:

لقد جمّعت أجوبة الطلبة ضمن مختلف التصنيفات تبعا للكلمات المفتاحية المستعملة ضمن أجوبتهم. يمكن أن تظهر في الإجابة الواحدة عدّة كلمات مفتاحية. لقد حسبت مختلف النسب تبعا للعدد الكلي للطلبة المعنيين.

الملاحظة المباشرة للأجوبة تظهر أنّ نسبة صغيرة (18%) من الطلبة، وقّقت إلى حدّ ما في تعريف المتماكبات الفضائية على أنّها متماكبات تتميز بنفس (الروابط) وتختلف بترتيب ذراتها في الفضاء مع عدم ذكر الصيغة الجعلة التي تعتبر شرطا أساسيا في التعريف. البعض منهم (16%)، حسن هذه الإجابة بإضافة العوامل المشتركة بين المتماكبات الفضائية أي "... نفس الصيغة الجعلة (نفس الذرات)" ونفس الترتيب التسلسلي للذرات (نفس الروابط) وأخيرا نسبة (22%) قسمتها إلى متماكبات دورانية هندسية وتشكيلية.

بالنسبة للأجوبة الغير موقّقة نسبة (12%) منهم حصرت التماكب الفضائي في نوع من الأنواع التشكيلية (مقرون-مفروق) دون سواه، والبعض الأخر (24%) قرن التماكب الفضائي بطرق التمثيل «.. كل مركب يمكن إسقاطه في ثلاثة أبعاد بواسطة طرق التمثيل الثلاثة (كرام، فيشر، نيومن)»

الجدول (07): مكونات تعريف المتخايلات المسترجعة من طرف الطلبة.

النسبة	العدد	الإجابة
06%	03	المتخايلان هما متماكبان فضائيان.
14%	07	لهما نفس الصيغة المجملة، نفس الزوايا ويختلفان بموضع الذرات في الفضاء.
12%	06	متناظران بالنسبة للمرأة المستوية.
34%	17	صور لبعضهما البعض.
08%	04	غير قابلين للانطباق.
16%	08	يتميزان بتشكيل مطلق متعاكس.
10%	05	عدم الإجابة.

- الدياستيريوميرات هي متماكبات فضائية تحتوي على الأقل على مركز كيرالي مشترك (له نفس التشكيل) وتختلف بتشكيل مركز كيرالي على الأقل؛ مقارنة بالمعرفة المدرسة يمكن تصور الإجابة النظرية الشاملة المحتملة لتعريف الدياستيريوميرات تبعا لقطع الأجوبة التي ظهرت ضمن أجوبة الطلبة كالتالي:

مركبات لها نفس الصيغة المجملة والمفصلة ولكنها تختلف في التشكيل، ليست صوراً لبعضها في المرأة المستوية، غير قابلة للانطباق على بعضها البعض.

أجوبة الطلبة:

لقد جمعت أجوبة الطلبة ضمن مختلف التصنيفات تبعا للكلمات المفتاحية المستعملة. يمكن لعدة كلمات مفتاحية أن تظهر في الإجابة الواحدة. لقد حسبت مختلف النسب تبعا للعدد الكلي للطلبة المعنيين.

الملاحظة المباشرة للأجوبة تظهر أن قطع الأجوبة المجزئة للطلبة، تبين أنهم يواجهون صعوبات في تعريف المتخايلات.

عدد مهم من الطلبة (34%) استطاع أن يسترجع العنصر الأكثر شيوعا الذي تتميز بها المتخايلات (صور لبعضهما البعض) وكذا التناظر بالنسبة للمرأة المستوية (12%) إلا أن ميزة "عدم الانطباق" لم تذكر إلا من طرف نسبة ضئيلة منهم (08%). بالرغم من أن (14%) منهم ذكرت الشرط الأساسي المتمثل في "نفس الصيغة المجملة" واختلاف تموقع الذرات في الفضاء، فوصف «المتخايلان كمتماكبان فضائيان» لم يذكر إلا من طرف عدد ضئيل منهم (06%). أما الإشارة إلى خاصية التشكيل المتعاكس فلم تسترجع إلا من طرف (16%).

(د) -تعريف الدياستيريوميرات:

بعض التعريفات من المعرفة المدرسة:

- إن المتماكبات الفضائية التي لا تشكل متخايلات (ليست صوراً لبعضها وغير قابلة للانطباق على بعضها البعض) هي دياستيريوميرات؛

الجدول (08): مكونات تعريف الدياستيريومرات المسترجعة من طرف الطلبة

النسبة	العدد	الإجابة
X	X	هي تماكبات فضائية لا تشكل متخيلات (من المعرفة المدرسة).
%26	13	ليست صورا لبعضها في المرآة المستوية.
%18	09	غير قابلة للانطباق على بعضها البعض.
X	X	تماكبات فضائية تحتوي على مركز كيرالي مشترك على الأقل (له نفس التشكيل) (من المعرفة المدرسة).
X	X	تماكبات فضائية تختلف بتشكيل مركز كيرالي على الأقل (من المعرفة المدرسة).
%20	10	مركبات لها نفس الصيغة الجزيئية والمفصلة ولكنها تختلف في التشكيل.
%36	18	عدم الإجابة.

4- المناقشة (Discussion)

لقد قمنا في هذا العمل بمحاولة التعرف على مدى استيعاب واسترجاع الطلبة -الاساتذة لسجل مفاهيم التماكب بصفة عامة والتماكب الفضائي بصفة خاصة، علما أن هذا السجل يتميز بتربط عدد كبير من المفاهيم المهمة اللازمة لوصف الهندسة الجزيئية للجزيئات.

من خلال هذا العمل المنجز والمناقشة التي قمنا بها، حاولنا التعرف على الصعوبات المتعددة التي تعترض الطلبة في التعامل مع مختلف المفاهيم التماكب.

(أ) تعريف التماكب البنيوي:

يظهر من خلال الإجابات الموفقة للطلبة أنه بالرغم من تمكنهم من تعريف التماكب البنيوي على أنه يعبر عن الحالة التي يمكن فيها لصيغة جزيئية أن تتوافق مع عدة مركبات مختلفة بصيغها

الملاحظة المباشرة للأجوبة تظهر أن هناك نسبة مرتفعة (36%) لعدم الإجابة على السؤال. هذه النسبة جاذبة للانتباه إذا ما قورنت بمثلتها في تعريف المتخيلات.

بالنسبة للذين أجابوا، نلاحظ أنهم استرجعوا عددا محدودا من العناصر الداخلة في التعريف. وقد حصروا أجوبتهم في التصنيفات المألوفة لديهم: (26%) منهم أجاب على أنها "ليست صورا لبعضها في المرآة المستوية"، نسبة (18%) وصفتها بأنها "غير قابلة للانطباق على بعضها البعض" والباقي (20%) عرفوا الدياستيريومرات على أنها تماكبات لها نفس الصيغة الجزيئية وتختلف في التشكيل. إن هذه الإجابات المجزئة إن دلت على شيء فإنها تدل وتؤكد عجز الطلبة عن إعطاء تعريف كامل للدياستيريوميرات.

(ب)-تعريف التماكب الفضائي:

إن تحصيل التماكب الفضائي يتطلب في أن واحد معرفة مفاهيم الكيمياء الفضائية والقدرة على استعمال وشرح مختلف التمثيلات الفضائية فهل أخطاء الطلبة ناتجة عن نقص معرفي لهذه المفاهيم أم هي راجعة بكل بساطة إلى عدم قدرتهم على التعامل مع طرق التمثيل وشرحها أم هي ناتجة عن الحالتين معا.

يظهر من خلال أجوبة الطلبة -بغض النظر، عن أن ولا أي منهم، استطاع أن يعرف التماكب الفضائي تعريفا كاملا-إن مفهوم " الاختلاف في الترتيب الفضائي للذرات " حاضر في أذهانهم إلا أنهم يواجهون صعوبات في ربط هذا المفهوم بالشبكة المفاهيمية المعروفة للتماكب الفضائي. فهم واعون بأن التعبير عن هذا الاختلاف يتطلب استعمال طريقة من طرق التمثيل (كرام، فيشر، نيومن) إلا أنهم يعانون من صعوبات في فهم العلاقة التي تربط طريقة التمثيل بالجزء الجسم في الفضاء بمعنى كيفية رسم 3 أبعاد في بعدين (3D→2D). بالنسبة للطلبة الذين أجابوا (..هو تمثيل الجزئيات في ثلاثي الأبعاد أي في الفضاء) الأمر يتعلق برسم بعدين في ثلاثة أبعاد (3D←2D) والحال عكس ذلك. التفكير بهذه الطريقة يظهر بكل بساطة عدم قدرة الطلبة على التعامل مع طرق التمثيل وشرحها. إن معظم الطلبة مُلمون بأسماء الطرق التمثيلية (كرام، فيشر، نيومن) إلا أن الوظيفة الإسقاطية المنوطة بكل تمثيل وكيفية استعمالها بإتباع قواعد الأولوية (CIP) تبدو غائبة عند مجملهم.

المفصلة إلا أنهم لم يظهروا بوضوح المعنى الذي تتضمنه الصيغة المفصلة التي تتبع لخاصية ترتيب ترابط الذرات داخل الجزيء حيث أن المتماكبات البنيوية تتميز بالصيغ المستوية ذات البعدين وتوصف أنواعها الثلاثة (الوظيفي، الهيكلي والموضعي) بالصيغ المفصلة والنصف المفصلة وتتميز بتنظيم مختلف لترتيب ذراتها أي تختلف بطبيعة روابطها الكيميائية.

في الأجوبة الغير موفقة نلاحظ أن نسبة (16%) من الطلبة يكتفون بذكر أنواع المتماكبات (وظيفي هيكلي، موضعي) بدلا من التعريف. قد يرجع هذا في نظرنا، زيادة عن عدم تحكمهم في تعريف المفهوم إلى الالتباس بين مختلف أنواع المتماكبات وعدم القدرة على إقامة العلاقة بين هذه المتماكبات الثلاثة وربطها بخاصية ترتيب ترابط الذرات المختلف في كل منها داخل الجزيء.

بالنسبة للفئة التي عرفت المتماكبات البنيوية على أنها مركبات عضوية لها نفس الصيغة الكيميائية/ نفس الصيغة الجزيئية وتختلف بهندستها المستوية/ توزيع الذرات/ موضع الوظيفة/ موضع الجذور. إن هذه الأجوبة توحى بأن هؤلاء الطلبة يعانون صعوبات ولبسا في التمييز بين الصيغ المجملة والصيغ الجزيئية الكيميائية. إذا كانت الأولى تعبر عن عدد وطبيعة الذرات المكونة للجزيء ولا تعطي أي توضيح للبناء الفضائي للذرات ولا لطبيعة الروابط الكيميائية فإن الصيغة الجزيئية، التي يعبر عنها بالصيغة المفصلة أو النصف مفصلة توضح طبيعة وترتيب الروابط.

يرتكز على جزيء الإيثان دون سواه، إذ يصعب على الطلبة تخيل مواقع ذرات الهيدروجين بعد دورانها حول المحور C—C في إسقاط كرام، خاصة وأن الجزيء عديم الفعالية الضوئية ولا يمكن تحديد تشكيل ذرتي الكربون له وبالتالي لا يمكن تحديد "ترتيب ذراته في الفضاء". علما أن المتماكبات الفضائية الامتثالية تنتج عن بعضها البعض بدوران بسيط لمجموعة بالنسبة للأخرى حول الرابطة C—C لتعطي عددا لا متناهيا من المتماكبات الفضائية المائلة والمكسوفة.

إن أخطاء الطلبة ناتجة مبدئيا عن نقص معرفي لهذه المفاهيم وقد تكون راجعة بكل بساطة إلى عدم قدرتهم على التعامل مع طرق التمثيل وشرحها.

البعض منهم (12%) ربط التماكب الفضائي بخصائص هندسية. إلا أنهم حصروا هذه الخصائص في نوع واحد من التماكب الفضائي (مقرون-مفروق) متجاهلين المتماكبات التشكيلية الأخرى كالتماكب الضوئي، الامتثالي والتماكب Z,E... الخ

إن أجوبة (22%) الذين قسموا التماكب الفضائي إلى متماكبات دورانية، هندسية وتشكيلية بدلا من تعريفه، تدل بشكل واضح عن نقص معرفي لهذه المفاهيم.

بالنسبة لهؤلاء التماكب الفضائي يمكن أن يكون دوراني بمعنى امتثالي وخالي من الفعالية الضوئية كما في حالة الإيثان. وقد يكون هندسي بمعنى مقرون-مفروق أو Z,E. أما التماكب التشكيلي فقد حُص بالمتماكبات الفعالة ضوئيا.

- جزيئات لها نفس الروابط ولكن تختلف بموقع المتبادلات في الفضاء.

نسبة صغيرة (18%) من الطلبة، وفقت إلى حد ما في تعريف المتماكبات الفضائية على أنها متماكبات تتميز بنفس الروابط وتختلف بترتيب ذراتها في الفضاء. فإذا ما قبلنا جدلا أن الطلبة عبروا عن " نفس الترتيب التسلسلي للذرات " ب عبارة "نفس الروابط" ولم يتعرضوا للشرط الأساسي " نفس الصيغة المجملة" (عدد الذرات) على أساس أنهم يعتبرونه ضمنيا تحصيل حاصل.

البعض من الذين وفقوا أيضا وإلى حد ما، في تعريف المتماكبات الفضائية على أنها متماكبات لها نفس الصيغة المجملة وتختلف بتشكيلها، فإنهم زيادة على عدم ذكر الشرط الأساسي " نفس الترتيب التسلسلي للذرات (نفس الروابط) فإنهم حصروا التعريف في الجزيئات الكيرالية.

هؤلاء الطلبة ربطوا المتماكبات الفضائية بجزيئات تحتوي على C* وتتميز بتشكيل معين يمكن تمثيله بإسقاط كرام". إن هؤلاء الطلبة يكونون قد طوروا مفهوما بديلا فيما يتعلق بالتماكب الدوراني إذ لا يمكن بالنسبة إليهم، التكلم عن التماكب الفضائي إلا في حالة المركبات الكيرالية التي يمكن تعيين تشكيلها في إسقاط كرام، أما المركبات الخالية من الكربون اللاتناظري كامتثالات الهيدروكربونات المشبعة مثلا، فلا يمكن لها أن تمثل متماكبات فضائية. فالمعنى الذي يعطونه " للاختلاف في الترتيب الفضائي للذرات" هو الترتيب الفضائي حول C* الكيرالية. وقد يعود هذا في نظرنا إلى الطريقة التعليمية لتدريس مفهوم التماكب الإمتثالي الذي

النسيان لقدم مدة تلقي المعلومة أو إلى نقص معرفي واضح لمفهوم المتخيلات.

(د) -تعريف الدياستيريومرات:

بالرجوع إلى عدد العناصر المسترجعة، إضافة إلى النسبة المعتبرة من عدم الإجابة، يتبين جليا أن الطلبة يواجهون صعوبات في تعريف هذا النوع من المتماكبات الفضائية. إن هذه الصعوبات يمكن إرجاعها إلى عامل النسيان لهذا النوع من التماكب الفضائي إذا ما احتسبنا أقدمية المعرفة المحصلة إذ لم تسجل أي إجابة من المعرفة المدرسة مثل (لا تشكل متخيلات) أو (تحتوي أو تختلف على مركز كيرالي مشترك على الأقل).

ثم إن اقتصار معظمهم على استرجاع الإجابات المجزئة المتمثلة في " ليست صورا لبعضهما في المرآة المستوية " و " غير قابلة للانطباق على بعضهما البعض " دون التطرق إلى مسببات هذه الظاهرة بمعنى الاحتواء على مركز كيرالي مشترك على الأقل (له نفس التشكيل) والاختلاف في تشكيل مركز كيرالي على الأقل أو كما في حالة المتماكبات الحلقية (سيس-ترانس) والإثيلينية (Z, E) يعود إلى عدم تحكمهم في مفهوم الدياستيريوميرات. وقد تعزز هذا الافتراض بالعودة إلى الإجابة المجزئة للطلبة " مركبات لها نفس الصيغة الجزيئية والمفصلة ولكنها تختلف في التشكيل". إن الحقيقة المتمثلة في "الاختلاف في التشكيل يسبب عدم الانطباق" حاضرة في أذهانهم بسبب تطبيقها في حالة المتخيلات، إلا أنهم عاجزين عن شرح الظاهرة في حالة الدياستيريوميرات (التي يجب أن تكون مختلفة عن المتخيلات) فلجئوا إلى استعمال الاختلاف في

إن التفكير بهذه الطريقة يبدي بعض صعوبات الطلبة الدالة على عدم تحكمهم في تعريف المفاهيم.

يظهر هذا جليا في إشارتهم إلى مفهوم المتماكبات التشكيلية التي حصرت في " التماكب الضوئي" والتي لا تعتبر في أي حال من الأحوال امثالية بالنسبة إليهم.

إن نفي الفعالية الضوئية عن المتماكبات الامثالية ناتج عن عدم تحكم ونقص لهذه المفاهيم. قد يرجع هذا، زيادة عن عدم تحكمهم في تعريف المفهوم، إلى الالتباس الحاصل بين مختلف أنواع المتماكبات وعدم القدرة على إقامة العلاقة بين المتماكبات الامثالية والتشكيلية وربطها بالخصائص الهندسية "الناتج عن اختلاف ترتيب الذرات في الفضاء داخل الجزيء".

(ج)-تعريف المتخيلات:

انطلاقا من تحليل إجابات الطلبة لتعريف المتخيلات، يظهر أنهم يواجهون صعوبات حقيقية في إعطاء التعريف الكامل للمتخيلات. يمكن الملاحظة أنهم حتى وإن استرجعوا بعض مكونات التعريف مثل "صورا لبعضهما البعض" وكذا "التناظر بالنسبة لمرآة مستوية" وحتى "نفس الصيغة الجزيئية" إلا أنهم يواجهون صعوبة حقيقية، تكمن في ربط كل هذه المكونات للحصول على تعريف منسجم ومتكامل للمتخيلات. إن ضعف الإجابة (8%) على الحقيقة المتمثلة في أساس التعريف "عدم انطباق الصورة على الجزيء" وما ينتج عنها من " متخيلات مختلفة هندسياً أي بتشكيل متعاكس" تبدو غائبة من ذاكرتهم. قد يعود هذا إلى

من نقص معرفي لمفهوم التماكب الفضائي. يتمثل هذا النقص في تقسيم هذا التماكب إلى دوراني (بمعنى امثالي وخالي من الفعالية الضوئية)، هندسي من النوع مقرون-مفروق أو Z,E وتشكيلي (بمعنى فعال ضوئياً). قد يرجع هذا، إلى اللبس الحاصل بين مختلف أنواع المتماكبات المذكورة وعدم ربطها بالخصائص الهندسية للتماكب الفضائي. لقد نتجت عن مثل هذا التفكير تصورات بديلة محتملة تتمثل في أن الامتثالات لا يمكن أن تكون فعالة ضوئياً ولا يمكن ربطها بالخصائص الهندسية. وأن التماكب الوحيد المعني بالخصائص الهندسية هو التماكب مقرون-مفروق أو Z,E. كما أن عبارة "تشكيل" يجب أن تقرر دائماً بالفعالية الضوئية.

هؤلاء الطلبة ربطوا المتماكبات الفضائية بجزيئات تحتوي على C* وتتميز بتشكيل معين يمكن تمثيله بإسقاط كرام". بهذا يكونون قد طوروا مفهوماً بديلاً فيما يتعلق بالتماكب الدوراني إذ لا يمكن بالنسبة إليهم، التكلم عن التماكب الفضائي إلا في حالة المركبات الكيرالية التي يمكن تعيين تشكيلها في إسقاط كرام، أما المركبات الخالية من الكربون اللاتناظري كامتثالات الهيدروكربونات المشبعة مثلاً، فلا يمكن لها أن تمثل متماكبات فضائية.

أمام صعوبة إعطاء تعريف كامل ومنسجم للمتخيلات والديستيريوميرات، يقتصر جل الطلبة على إعطاء أجوبة مجزئة تظهر بوضوح عدم قدرتهم على تعريف المفهومين. إن "عدم انطباق الخيال على الجزيء" في حالة المتخيلات وما ينجر عنه من انعكاس في التشكيل يبدو غائباً لدى معظمهم.

التشكيل بصفة مطلقة دون ذكر المراكز الكيرالية المشتركة والمختلفة بين المتماكين بغض النظر عن أنهم لم يشيروا إلى حالة المتماكبات سيس-ترانس وE,Z.

5-الخلاصة (Conclusion)

بعد تحليل ومناقشة أجوبة الطلبة على الأسئلة الأربعة للاستبيان تبين صدق فرضية البحث المتمثلة في أن صعوبة حل المشكلات في إطار التماكب الفضائي عند الطلبة هي ناتجة عن نقص معرفي لمفاهيم التماكب بصفة عامة مقرونا بعدم القدرة على التمييز بين التماكب البنيوي والتماكب الفضائي.

يظهر من خلال الإجابات أنهم غير متحكمين في مفهوم التماكب البنيوي إذ يميزونه عن الأنواع الثلاثة الأخرى (وظيفي، هيكلي، موضعي) وكأن هذه الأخيرة ليست بنيوية مستوية. معظم الطلبة لا يقيمون العلاقة بين هذه المتماكبات الثلاثة وخاصية ترتيب ترابط الذرات المختلف في كل منها داخل الجزيء. البعض من الطلبة، يعاني صعوبات ولبس في التمييز بين الصيغ المجملة والصيغ الجزيئية / الكيميائية، مما أدى إلى الالتباس الحاصل عند البعض منهم، بين مختلف أنواع المتماكبات المستوية.

يظهر من خلال أجوبة الطلبة، بغض النظر عن أن ولا طالب، استطاع أن يعرف التماكب الفضائي تعريفاً كاملاً، أنّ مفهوم "الاختلاف في الترتيب الفضائي للذرات" حاضر في أذهانهم إلا أنهم يواجهون صعوبات في ربط هذا المفهوم بالشبكة المفاهيمية المعرفة للتماكب الفضائي. فهم يعانون

الفضائي ينبغي على الأساتذة، التّمييز بوضوح من خلال تدريسهم، بين مختلف المتماكبات الفضائيّة. يجب أن ينصب التّركيز على المعنى المعطى لنوع التّماكب مقرونا بشرح واف ودقيق للمفاهيم المعنيّة. حتى يمكن تجنب سقوط الطّلبة في التّعلم السّطي والميكانيكي للتّماكب، يجب تشجيعهم على التّفكير في الرّوابط المتواجدة بين مختلف المفاهيم مما يؤدي إلى التّمييز بين مختلف المتماكبات: أنواع المتماكبات الفضائيّة مثلا، كلها تنطوي تحت الخصائص الهندسيّة أكانت تشكيليّة أم امثاليّة أما المتماكبات البنيويّة فهي تتبع في اختلافها لترتيب الرّوابط داخل المستوي ولا تمتّ بصلّة للهندسة.

للوصول إلى مثل هذا الهدف يقترح (Frailich et al. 2007) استعمال الأدوات التّوضيحيّة مصحوبة بتعلم تشاركي.

بالنسبة للدياستيريوميرات وبغض النّظر عن أن ولا طالب أشار إلى أنها تختلف عن المتخايلات، يمكن الملاحظة أنهم حتى وإن استرجعوا بعض مكّونات التّعريف مثل " ليست صورا لبعضهما البعض" وكذا «عدم الانطباق على بعضهما البعض " وحتى «الاختلاف في التّشكيل" إلا أنهم يواجهون صعوبات حقيقيّة، في ربط هذه المكّونات ببعضها وتبرير مسبباتها المتمثّلة في أنها تحتوي على مركز كيرالي مشترك (أو مختلف) على الأقل.

بعض الاقتراحات للتّعليم

إن مفهوم التّماكب الفضائي يتميز بترابط عدد كبير من المفاهيم المهمة اللازمة لوصف الهندسة المجسّمة للجزيئات. العمل المنجز يبين أن الطّلبة يلاقون صعوبات كثيرة في التّعامل مع مختلف هذه المفاهيم. لتحسين التّحصيل المفاهيمي للتّماكب

Kozma, R. B. (2003). The material features of multiple representations and their cognitive and social affordances for science understanding. *Learning and Instruction*, 13, 205–226.

Kozma, R. B. & Russell, J. (1997). Multimedia and understanding: Expert and novice responses to different representations of chemical phenomena. *Journal of Research in Science Teaching*, 34, 949–968.

Kuo, M-T., Jones L., Pulos, S. M. & Hyslop, R. M. (2004). The relationship of molecular representations, complexity and orientation to the difficulty of stereochemistry problems. *The Chemical Educator*, 9, (5), 321-327.

Pellegrin, V. (1999). Les représentations graphiques bidimensionnelles des molécules en chimie organique avec un crayon et un papier. *Bulletin de l'Union des Physiciens*, 811, 263-290.

Robardet, G. & Guillaud, J.-C. (1997). *Eléments de didactique des sciences physiques*. Paris: PUF.

Stieff, M. & Mc Combs, M. (2006). Increasing representational fluency with visualization tools. In S. Barab, K. E. Hay & D. T. Hickey (Eds.), *Proceedings of the Seventh International Conference of the Learning Sciences (ICLS)* (Vol. 1, pp. 730–736). Mahwah, NJ: Erlbaum.

Stull, A., Hegarty, M., Dixon, B. & Stieff, M. (2012). *Representational*

Translation with concrete models in organic chemistry. *Cognition and Instruction*, 30(4), 404-434.

Taber, K. S. (2005). Learning quanta: barriers to stimulating transitions in student understanding of orbital ideas. *Science Education*, 89, 1, 94-116.

المراجع (References):

1- صالح القادري وآخرون. الكيمياء العضوية، الماكبات الفراغية. الطبعة 6. (1992). دمشق.

References

Barlet, R. & Plouin, D. (1997). La dualité microscopique- macroscopique un obstacle sous-jacent aux difficultés en chimie dans l'enseignement universitaire. *Aster*, 25, 143-174.

Boukhechem, M-S., Dumon, A. & Zouikri, M. (2011). The acquisition of stereochemical knowledge by Algerian students intending to teach physical sciences. *Chemistry Education Research and Practice*, 12, 331–343.

Bucat, B. & Mocerino, M. (2009). Learning at the sub-micro level: Structural representations. In J. K. Gilbert & D. Treagust (Eds), *Multiple representations in chemical education: Models and modeling in science education* (Vol. 4, pp. 11–29). Dordrecht, NL: Springer.

Frailich, M., Kesner, M., & Hostein, A. (2007). The influence of web-based chemistry learning on students' perceptions, attitudes and achievements. *Research in Science and Technological Education*, 25, 2, 179-197.

Giordan, A. & De Vecchi, G. (1987). *Les origines du savoir*. Neuchâtel, Paris : Delachaux et Niestlé.

Kozma, R. B., Chin, E., Russell, J. & Marx, N. (2000). The role of representations and tools in the chemistry laboratory and their implications for chemistry learning. *Journal of the Learning Sciences*, 9, 105–144.