



## الإجابة النموذجية

الاختبار التجريبي - مادة الكيمياء

العام الدراسي (2021-2022)

الفصل الدراسي الأول

الصف الثاني عشر



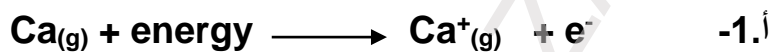
أولاً: الأسئلة الموضوعية (درجتان لكل إجابة صحيحة)

رمز الإجابة الصحيحة	رقم السؤال
D	1
C	2
A	3
D	4
A	5
B	6
C	7



الإجابة الصحيحة:

درجتان



أو



2- كلما ازداد عدد البروتونات ازدادت قوة جذب النواة (الشحنة النووية) لإلكترونات التكافؤ ويصبح فصلها أصعب فتزداد طاقة التأين الأولى.

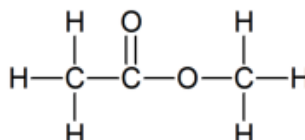
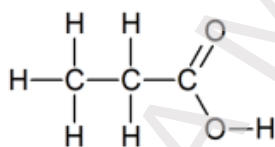
2- The more protons, the stronger the nucleus attracts valence electrons and becomes difficult to separate and the first ionization energy increases .

درجتان

3- بسبب انتزاع إلكترون داخلي (ليس إلكترون تكافؤ) من المستوى الرئيس الثاني.

3- Because of removing an internal electron (not valence electron) from the second main energy level.

درجة واحدة



ب.

درجتان

ج. العامل المؤكسد / Oxidizing agent  $\text{Pb}^{+2}$  أو  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

العامل المختزل / Reducing agent Zn

درجتان

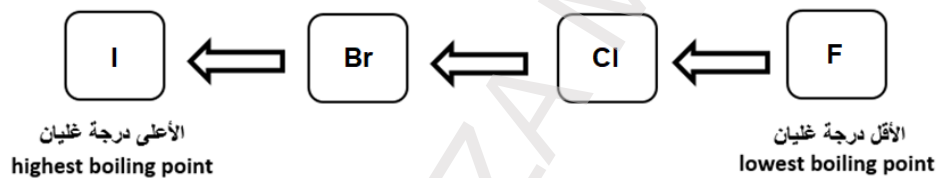


الإجابة الصحيحة:

أ.1- الفلور (F) // لديه أعلى سالبية كهربائية أو لديه أقل نصف قطر مقارنة بباقي عناصر المجموعة السابعة وبالتالي قوة جذب النواه للإلكترونات عالية.

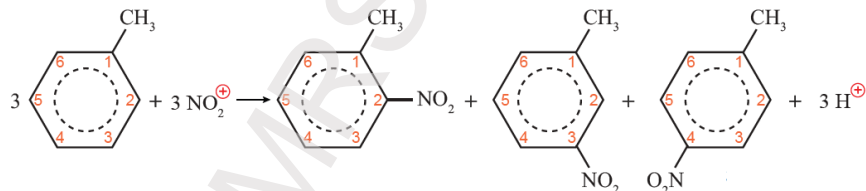
A.1- Fluorine (F)/ It has the highest electronegativity or has the smallest atomic radius than the rest of group seven elements and therefore the force of attraction of nucleus to electrons is high.

درجتان



-2

درجتان



ب.

ثلاث درجات

ج. 1- كلاهما يمتلك نفس التوزيع الإلكتروني.

C. 1- Both have the same electronic configuration.

درجة واحدة

2- لأن طاقته أعلى.

2- Because it has higher energy.

درجة واحدة



الإجابة الصحيحة:

1.أ

-التزاوج بين إلكترونين في فلك من أفلاك مستوى فرعي لا يحدث إلا بعد أن تُشغل أفلاكه فرادى أولاً.  
- كل إلكترون موجود في فلك مشغول بشكل منفرد يمتلك الغزل نفسه.

A.1-

- Every orbital in a sublevel is singly occupied before any orbital is doubly occupied.
- All of the electrons in singly occupied orbitals have the same spin.

درجتان

[Ar]4s<sup>2</sup>3d<sup>3</sup> -2

درجة واحدة

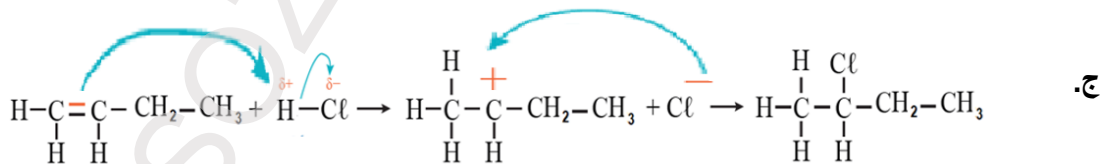
درجة واحدة

ب. 1- (2،5-ثنائي كلورو فينيل بروبانون) / (2,5-dichlorophenylpropanone)

2- تزيد من الكثافة الإلكترونية على حلقة البنزين مما يزيد من النشاط الكيميائي للفينول.

2- Increases electronic density on benzene ring, which increases the chemical reactivity of phenol.

درجة واحدة



ثلاث درجات

