

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية



نشاط مع نموذج الحل

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج العمانية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 15-11-2022 14:52:24 | اسم المدرس: رمضان عبد الحليم

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر



روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

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

إجابات أسئلة الوحدة الثالثة الترابط الكيميائي من كتاب الطالب	1
ملخص شرح درس الاتزان والصناعات الكيميائية	2
ملخص شرح درس الاتزان في تفاعلات الغازات وثابت الاتزان	3
ملخص شرح درس القوى بين الجزيئات	4
نموذج إجابة الامتحان الرسمي للدور الأول	5

نشاط (٢-١) مستويات الطاقة الفرعية والأفلاك الذرية



نشاط (٢-١) مستويات الطاقة الفرعية والأفلاك الذرية

(ثلاث درجات)

١- اكتب المفهوم العلمي الدال على العبارات التالية:

- مناطق من مستويات طاقة الكم الرئيسية تحتوي على أعداد محددة من الإلكترونات وتمتلك طاقة معينة.
- مناطق من الحيز المحيط بالنواة الذرية ويمكن أن تحتوي على إلكترونين كحد أقصى.
- مستوى طاقة رئيسي يحتوي على ١٦ فلك ذري في كل منها ٢ إلكترون.

(درجتان)

٢- لديك مستويات الطاقة الفرعية التالية: (2p / 4s / 3p / 4d / 3d)

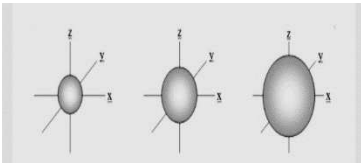
أ- صف بالترتيب المستويات الفرعية السابقة من الأقل إلى الأعلى طاقة.

ب- أي المستويات الفرعية السابقة يحتوي على ثلاث أفلاك ذرية:

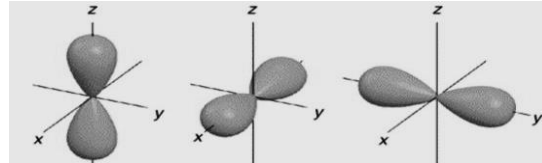
(درجة) 3d O 3p O (اختر البديل الصحيح ثم فسر)

التفسير:

٣- يوضح الشكلين أسفل صور لبعض أفلاك المستويات الفرعية، ادرسهما ثم أجب:



الشكل (٢)



الشكل (١)

أ- انسب أشكال الأفلاك (١) ، (٢) إلى المستوى الفرعي المناسب لها: (درجة)

الشكل (١): الشكل (٢):

ب- صف أفلاك الشكل (١) من حيث الطاقة والشكل والاتجاه. (درجة)

(ثلاث درجات)

١- اكتب المفهوم العلمي الدال على العبارات التالية:

- مناطق من مستويات طاقة الكم الرئيسية تحتوي على أعداد محددة من الإلكترونات وتمتلك طاقة معينة.
- مناطق من الحيز المحيط بالنواة الذرية ويمكن أن تحتوي على إلكترونين كحد أقصى.
- مستوى طاقة رئيسي يحتوي على ١٦ فلك ذري في كل منها ٢ إلكترون.

(درجتان)

٢- لديك مستويات الطاقة الفرعية التالية: (2p / 4s / 3p / 4d / 3d)

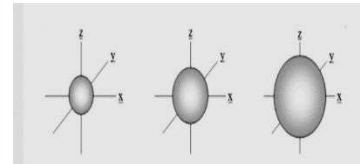
أ- صف بالترتيب المستويات الفرعية السابقة من الأقل إلى الأعلى طاقة.

ب- أي المستويات الفرعية السابقة يحتوي على ثلاث أفلاك ذرية:

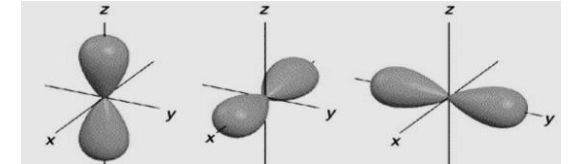
(درجة) 3d O 3p O (اختر البديل الصحيح ثم فسر)

التفسير:

٣- يوضح الشكلين أسفل صور لبعض أفلاك المستويات الفرعية، ادرسهما ثم أجب:



الشكل (٢)



الشكل (١)

أ- انسب أشكال الأفلاك (١) ، (٢) إلى المستوى الفرعي المناسب لها: (درجة)

الشكل (١): الشكل (٢):

ب- صف أفلاك الشكل (١) من حيث الطاقة والشكل والاتجاه. (درجة)



نموذج الاجابة لنشاط (٢-١)

رقم السؤال	رقم المفردة	الاجابة	الدرجة (معلومات أخرى)	رقم الهدف	مستوى التعلم
١	أ	مستويات الطاقة الفرعية	- درجة واحدة	٥-١	معرفة
	ب	الأفلاك الذرية	- درجة واحدة		
	ج	المستوى الرئيسى الرابع (N)	- درجة واحدة		
٢	أ	$2p < 3p < 4s < 3d < 4d$	- درجتان إذا صح ترتيب الكل أو ثلاث - درجة إذا صح ترتيب إثنين - صفر في حالة خطأ الكل	٧-١	تطبيق
	ب	- $3p$ - لأن المستوى الفرعي $3p$ يمتلئ بـ ٦ إلكترونات في كل فلك ذري الكترونين.	- درجة في حالة صحة الاختيار والتفسير - صفر في حالة خطأ أحدهما.	٦-١	استدلال
٣	أ	- الشكل (١) أفلاك المستوى الفرعي P - الشكل (٢) أفلاك المستوى الفرعي S	- درجة في حالة صحة الإثنين - صفر في حالة خطأ أحدهما.	٨-١	معرفة
	ب	أفلاك المستوى P في الشكل (١) متشابهة في الشكل والطاقة لكنها مختلفة في الاتجاه	- درجة واحدة		استدلال