شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

تدريبات إثرائية على الوحدة الثانية والثالثة

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-11 14:33:38 | اسم المدرس: عنود بنت أحمد الشحية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	اختبار قصير ثاني مع نموذج الإجابة
2	اختبار قصير ثاني
3	اختبار قصير ثاني
4	تدريبات على الوحدة الخامسة مع نموذج الإجابة
5	ملخص شامل للوحدة الرابعة الروابط الكيميائية

تدريبات اثرائية على الوحدة الثانية و الثالثة

- صل بين القائمة (أ) وما يناسبها من القائمة (ب)

(أ)	(ب)
1- المادة النقية .	- مجموع عدد البروتونات والنيترونات في الذرة.
2- المخلوط.	- عدد البروتونات في الذرة.
3- العنصر.	- هي التي تتكون من مادة واحدة فقط ولا تحتوي على أي شوائب .
4- المركب.	- هي التي تتكون من أكثر من مادة وتكون في حالات فيزيائية مختلفة .
5-العدد الذري.	- هي التي تتكون من عناصر مرتبطة مع بعضها بروابط كيميائية.
6-العدد الكتلي.	- هي التي لا يمكن تجزئتها كيميائيا إلى مواد أبسط منها.

ضع علامة (√) أمام العبارة الصحيحة و علامة (×) أمام العبارة الخاطئة :

العبارة	√ / ×
في التغير الكيميائي يمكن أن تتحول المادة إلى مادة أخرى ولا يمكن إعادتها إلى حالتها الأصلية .	
تمتلك نظائر العنصر العدد نفسه من البروتونات والنيترونات لكنها تختلف في عدد الإلكترونات .	
في التغير الفيزيائي لا تتغير ماهية المادة ويمكن إعادتها إلى حالتها الأصلية.	

اسمي الجميل ..... صف : تاسع / .....

المادة : الكيمياء الممتعة

إعداد المعلمة : أ. عنود بنت أحمد الشحية

تدريبات اثرائية على الوحدة الثانية و الثالثة

-ادرسي الشكل التالي ثم اكملي بما يناسبه :

العنصر	العدد الذري (Z)	العدد الكتلي (A)	عدد P	عدد e-	عدد n	التوزيع الالكتروني
S_{32}^{16}						
B_{11}^{5}						

- ادرسي الشكل أدناه ، ثم أجيبي عن الأسئلة التي تليه :

أ	C_{17}^{35}
ب	C_{17}^{37}

- عدد البروتونات في النظير (أ) : .....

- عدد الإلكترونات في النظير (ب) : .....

- يبلغ عدد النيترونات في النظير (أ) : ..... بينما في النظير (ب) : .....

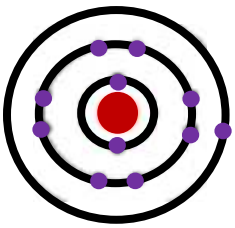
- التركيب الالكتروني للنظيرين هو نفسه ويساوي : .....

- قارني بين خصائص النظيرين أعلاه ؟

.....

.....

- ادرسي الشكل أدناه ، ثم أجيبي عن الأسئلة التي تليه :



- عدد الإلكترونات في الذرة : .....
- عدد الإلكترونات في المستوى الأخير : .....
- عدد المدارات التي تحيط بالنواة : .....
- التوزيع الإلكتروني للذرة هو ..... تنتمي الذرة أعلاه إلى المجموعة ..... و الدورة ..... وبالرجوع للجدول الدوري يمكن معرفة العنصر و هو : .....

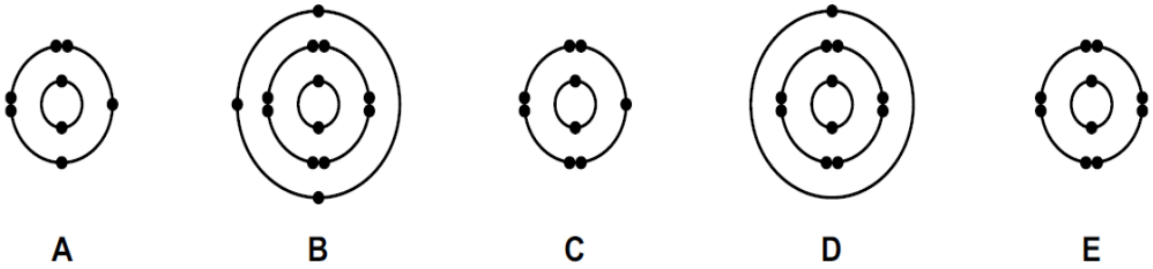
اسمي الجميل ..... صف : تاسع / .....

المادة : الكيمياء الممتعة

إعداد المعلمة : أ. عنود بنت أحمد الشحية

تدريبات اثرائية على الوحدة الثانية و الثالثة

- ادرسي الشكل أدناه ، ثم أجيبي عن الأسئلة التي تليه :



- عدد الإلكترونات للذرة (A) : .....
- عدد مستويات الطاقة للذرة (B) : .....
- تحتاج الذرة (D) إلى : ---------- إلكترون في المستوى الأخير لتصل إلى الاستقرار .
- فسري الذرة (E) لها ترتيب مستقر لـ الإلكترونات ؟

.....

بالاستعانة من الشكل أعلاه اكملي الجدول بما يناسبه :

الذرة	التوزيع الإلكتروني	المجموعة	الدورة
A			
B			
C			
D			
E			

من أراد القمة فليرفع الهمة ، فما وصل أحد إلى مبتغاه وهو هائم يمشي على هواه ، أنا معكِ طالبتي الكيميائية المبدعة لنصل إلى قمة التميز و الفخر و تذكروا معلمتكم دائما فخورة بكم و بـ إنجازاتكم و واثقة بقدراتكم ❤ .

اسمي الجميل ..... صف : تاسع / .....

المادة : الكيمياء الممتعة

إعداد المعلمة : أ. عنود بنت أحمد الشحية