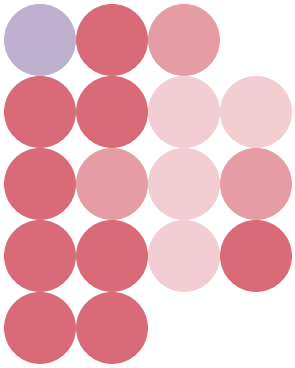

منهاجي
متعة التعليم الهادف

الموضوع: تركيب الذرة

الصف: الأول الإعدادي

المبحث: العلوم

إعداد: شبكة منهاجي التعليمية

السؤال الأول:

أختار الإجابة الصحيحة للفقرات الآتية:

1- يعتبر نموذج ..... أول نموذج للذرة على أساس تجريبي:

أ- بور.

ب- مندليف.

ج- موزلى.

د- رذرفورد.

2- في نواة ذرة العنصر يكون غالباً عدد ..... أكبر من أو يساوى عدد البروتونات:

أ- العدد الذرى.

ب- الإلكترونات.

ج- النيوترونات.

د- الجزيئات.

3- عنصر ..... يلزم لتقويه الجذور:

أ- N

ب- P

ج- K

د- O

4- الجسيمات السالبة الشحنة التي تدور حول النواة هي:

أ- البروتونات.

ب- الإلكترونات.

ج- النيوترونات.

د- الجزيئات.

5- عنصر مستوى الطاقة الخارجى له M يحتوى على إلكترون واحد يكون عدده الذرى:

أ- (19).

ب- (11).

ج- (9).

د- (3).

6- الرمز الكيميائي لعنصر البوتاسيوم، هو:

أ- P

ب- K

ج- Be

د- B

7- تتكون الذرة من ..... موجبة الشحنة:

أ- بروتونات.

ب- إلكترونات.

ج- نيوترونات.

د- نواة.

8- عنصر يحتوى على 20 نيوكلون وعدد الشحنات السالبة 9 فإن عدد الشحنات المتعادلة:

أ- 12

ب- 10

ج- 11

د- 9

9- الرمز الكيميائي لعنصر الرصاص:

أ- Rs

ب- Bp

ج- Pb

د- Rn

10- يتكون تمثال أبو الهول من صخور من:

أ- الحجر الجيري.

ب- الجرانيت.

ج- الحجر الرملي.

د- البازلت.

شبكة منهاجي التعليمية

11- ذرة عنصر يدور حولها ثلاثة مستويات للطاقة واخر مستوى به 2 إلكترون فإن عدده الذري:

أ- 7

ب- 14

ج- 2

د- 8

12- عنصر مداره الاخير (L) يوجد به عدد من الالكترونات مساوى لعدد الإلكترونات في المستوى (K) فيكون عدده الذرى:

أ- 1

ب- 6

ج- 8

د- 12

13- السماد يتكون من عنصر .... الذي يعمل على اخضرار ورقه النبات:

أ- K

ب- N

ج- P

د- F

14- يعتبر الديوتيريوم من نظائر عنصر:

أ- الأكسجين.

ب- الهيدروجين.

ج- النيتروجين.

د- الكربون.

15- عدد البروتونات الموجبة يعبر عن العدد:

أ- الذري.

ب- المدارات.

ج- الكتلي.

د- العناصر.

16- تقدر كتلة المكونات دون الذرية بوحدة الكتلة الذرية:

أ- U

ب- Y

ج- W

د- H

السؤال الثاني:

اكتب المصطلح العلمي:

1- هي كل ما له كتله وحجم ويشغل حيزاً.

2- الحيز الذي يحتوي على البروتونات والنيوترونات.

3- وحده بناء وتركيب جميع المواد.

4- جسيمات تشمل على البروتونات والنيوترونات و الإلكترونات.

5- مسارات تدور فيها الإلكترونات حول النواة.

6- مركبات كيميائيه تستخدم في تحسين الإنتاج الزراعي.

7- عدد البروتونات الموجودة في نواة الذرة.

8- مجموع أعداد البروتونات و النيوترونات.

9- الفرق بين العدد الكتلي و العدد الذري.

10- صور مختلفة من العناصر تتفق فى العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي.

11- أجزاء صغيرة غير قابلة للتجزئة.

12- نوع من الأسمدة يحتوى على النيتروجين و الفوسفور و البوتاسيوم.

السؤال الثالث:

أكتب إسهاماً واحداً لكل عالم من العلماء التالية أسمائهم:

1- العالم دالتون.

2- العالم رذرفورد.

السؤال الرابع:

اعقد مقارنة بين الجسيمات دون الذرية من حيث:

- الشحنة النسبية.
- مكان وجودها.

وجه المقارنة	الإلكترونات	البروتونات	النيوترونات
الشحنة النسبية			
مكان وجودها			

السؤال الخامس:

فسر ما يلي:

1- نواة الذرة موجبة الشحنة.

2- تتركز كتلة الذرة في النواة.

3- تختلف المستويات التي تدور فيها الالكترونات.

4- ذرات العنصر الواحد قد يوجد لها صور مختلفة تتفق فى العدد الذري وتختلف في العدد الكتلي.

5- الذرة متعادلة كيميائياً.

6- تتفق نظائر العنصر في العدد الذرى وتختلف في العدد الكتلى.

السؤال السادس:

أكمل العبارات التاليه:

1- مستوى الطاقة الخارجي لأي ذرة لا يحتوى على أكثر من ..... إلكترون.

2- مستوى الطاقة الثاني يعرف .....

3- عدد مستويات الطاقة الرئيسيه .....

4- تحدد عدد الإلكترونات اللازمة لتشبع مستويات الطاقة الأربعة الأولى من العلاقة الرياضية .....

5- تدور الإلكترونات حول ..... بسرعه فائقة.

6- الرمز الكيميائي لعنصر البوتاسيوم .....

7- يتكون سماد NPK من عنصر ..... الضروري لتقوية الجذور.

8- الرمز الكيميائي لعنصر ..... هو Ag

9- ..... هي مركبات كيميائية تستخدم في تحسين الإنتاج الزراعي.

10- عنصر عدده الذرى 8 التوزيع الإلكتروني له .....

11- عنصر تحتوى نواته على 27 نيوكلون وعدد نيوتروناته 14 فيكون عدد الإلكترونات .....

12- صور مختلفة للعنصر الواحد تتفق فى العدد الذري وتختلف في العدد .....

13- العنصر ..... يتساوى فيه العدد الذري مع العدد الكتلي.

السؤال السابع:

اكتب الرمز الكيميائي للعناصر التالية:

1- كربون.

2- صوديوم.

3- كلور.

السؤال الثامن:

ضع إشارة (✓) بجانب العبارة الصحيحة، وإشارة (✗) بجانب العبارة الخاطئة، في ما يلي:

1- ( ) الذرة وحدة بناء المادة.

2- ( ) توجد الإلكترونات داخل النواة.

3- ( ) يدور حول النواه أربعة مستويات طاقة رئيسية.

4- ( ) شحنة البروتونات أكبر من الإلكترونات.

5- ( ) الرمز الكيميائي لعنصر الصوديوم S

6- ( ) العدد الكتلي أكبر من العدد الذرى لجميع العناصر.

7- ( ) يملأ المستوى الثالث بعدد 18 إلكترون.

8- ( ) المستوى K أكبر المستويات طاقة.

9- ( ) التوزيع الإلكتروني لعنصر يحتوى على 15 نيوترون و 14 بروتون على ثلاثة مستويات.

10- ( ) المستوى الأخير للماغنسيوم $_{12}Mg$ يوجد به 2 الكترون.

السؤال التاسع:

العدد الذري لأحد العناصر 11 وعدده الكتلى 23 أحسب:

1- عدد الإلكترونات

2- عدد البروتونات

3- عدد النيوترونات.

شبكة منهاجي التعليمية