مراجعة الاختبار الثاني في العلوم

تم تحميل هذا الملف من موقع مناهج مملكة البحرين	
موقع المناهج ⇦ مناهج مملكة البحرين ⇦ الصف التاسع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 27-11-2025 17:12:00	
المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع					
صفحة مناهج مملكة البحرين على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني	
1	نماذج أسئلة و إجابات في الامتحانات الوزارية
2	مراجعة الفصل السابع
3	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل السادس
4	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل التاسع
5	الإجابات النموذجية لحقيبة الأسئلة الوزارية الفصل الثامن

مملكة البحرين
وزارة التربية والتعليم
مدرسة ابن رشد الابتدائية الإعدادية للبنين

(مراجعة الاختبار الثاني) لا تغنى عن الكتاب المدرسي

اكتب المفهوم العلمي لكل من

1- مجموع البروتونات والنيترونات في نواة الذرة. ( )

2- منطقة في الجدول الدوري تضم الفلزات واللافلزات وأشباه الفلزات ( )

3- عنصر من المجموعة الأولى يوجد في الموز والبطاطس . ( )

4- عالم رتب العناصر حسب اعدادها الذرية ( )

5- مجموع البروتونات فقط ( )

6- عناصر تشترك فى بعض صفاتها مع الفلزات واللافلزات. ( )

7- العناصر التي يتساوى فيها عدد البروتونات والنيترونات ( )

8- عالم رتب العناصر حسب اعدادها الكتلية . ( )

9- عناصر من صنع الانسان تنتج من قذف العنصر بالجسيمات الذرية ( )

10-الصفوف الافقية في الجدول الدوري ( )

11-عنصر من المجموعة الثانية ويوجد في الزمرد والزبرجد ( )

12-العناصر التي لا يتساوى فيها عدد البروتونات والنيترونات ( )

13عناصر لا فلزات توجد في المحموعة (17) . ( )

14-عناصر غير نشطة تقع في المجموعة (18) ( )

15- عنصر يوجد في دم الانسان ويدخل في صناعة الجسور ( )

اختر الإجابة الصحيحة

لكل عبارة ثم ارسم دائرة حول الرمز الممثل لها.

1- جسيم يحمل شحنة موجبة يوجد داخل النواة

أ–جسيم بيتا . ب الفا . ج – جاما د– البروتون .

2- عنصر غير مستقر يستخدم في علاج الغدة الدرقية

أ- اليود 131 ب- الأميرسيوم ج- -التكتنيوم 99 د- اليورانيوم

3- جسيم متعادل الشحنة يوجد داخل النواة

أ–النيترون . ب الفا . ج – جاما د– البروتون

4- عنصر يقع في المجموعة (13) يستخدم في صناعة أواني الطهى الغي قابلة للكسر

أ– الالومنيوم. ب– الفسفور. ج– الكبريت د– البورون

5- عنصر شبة فلز في المجموعة (14) يستخدم في صناعة دوائر الحاسوب الالكترونية

أ– السليكون. ب– النجستين ج– الزئبق د– الكبريت

6- جسيم له طاقة عالية مصدرة النواة وليس من السحابة الالكترونية

أ–جسيم بيتا . ب الفا . ج – جاما د– البروتون .

7- عنصر غير مستقر يستخدم في جهاز الكشف عن الدخان

أ- اليود 131 ب- الأميرسيوم ج- -التكتنيوم 99 د- اليورانيوم

8- جسيم يحتوى على بروتونين ونيترونين ويحمل شحنة موجبة.

أ–جسيم بيتا . ب الفا. ج – جاما د– البروتون

9- ذرات العنصر الواحد تحتوى على اعداد مختلفة من النيترونات

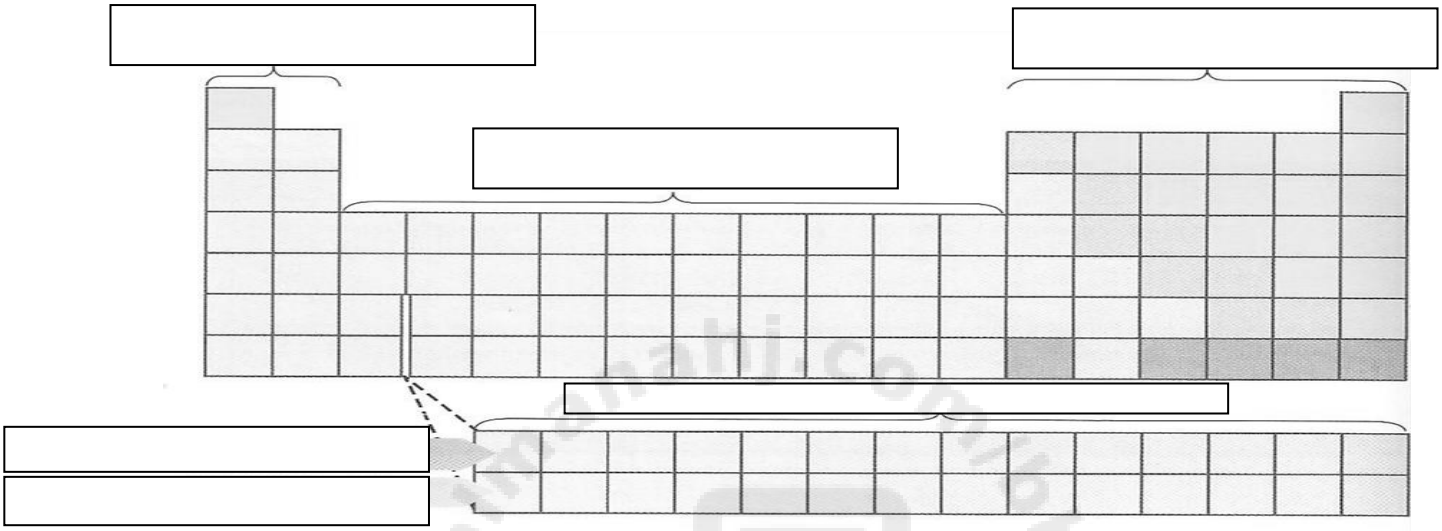
أ– العدد الذرى. ب– العدد الكتلي. ج– العناصر المشعة د– النظائر

10- عدد البروتونات الموجودة داخل نواة ذرة العنصر

أ– التحول. ب– التحلل الإشعاعي ج– العدد الذرى د– العدد الكتلي

ادرس الشكل جيدا ثم حدد الرمز الدال على كل من
ثم ضع العبارات التالية فى المكان الصحيح :

العناصر الانتقالية – العناصر المثالية -العناصر الانتقالية الداخلية – الانثانيدات - الاكتينيدات



بما تقسر :

1 تستخدم أشباه الفلزات في صناعة الدوائر الالكترونية ؟
ج: لأنها توصل الكهرباء بدرجة اقل من الفلزات واكبر من اللا فلزات

2- يستخدم السلينيوم في صناعة الخلايا الشمسية ؟
ج : لأنه حساس للضوء

3- يستخدم التجستين في صناعة فتيل المصباح ؟
ج: مقاومته كبيرة ودرجة انصهاره عالية

4- تختلف نظائر العنصر الواحد في العدد الكتلي ؟
ج: بسبب اختلاف عدد النيترونات

5-لا توجد عناصر المجموعة الأولى قى صورة منفردة في الطبيعة ؟
ج: لأنها عناصر عالية النشاط الكيميائى

6- تسمى المجموعة (17) بالهالوجينات ؟
ج: لانها تتحد مع عناصر المجموعة 1و2 وتكون املاح

يوضح الشكل المجاور عملية التحلل الإشعاعي (فقد جسيم بيتا) للهيدروجين-3 إلى هيليوم-3. أجب عن الأسئلة التالية:

1. **أكمل الفراغات في الجدول:**

العنصر	عدد البروتونات	عدد النيوترونات	العدد الكتلي	عدد الإلكترونات
الهيدروجين-3	1	2	3	1
هيليوم-3	2	1	3	1

2. من أي جزء من الذرة يأتي جسيم بيتا؟ ----------
ما المقصود بجسيم بيتا؟ ---------- --------

قارن كما في المحددات :

الخصائص	العناصر المثالية	العناصر الانتقالية
أرقام المجموعات	1و2 13-18	من 3 الى 12
خصائص العنالصر (فلزات – لا فلزات – أشباه فلزات)	(فلزات – لا فلزات – أشباه فلزات)	فلزات فقط