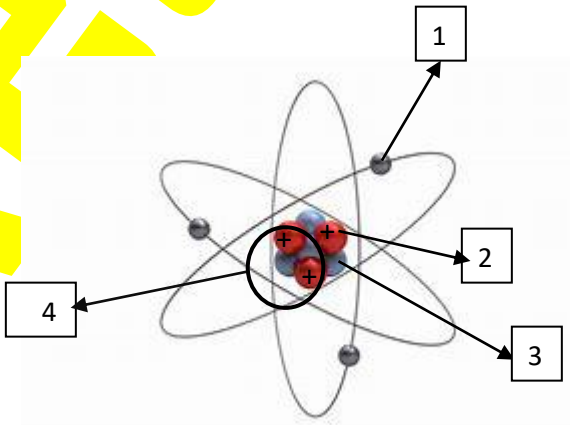
مدرسة أحمد بن ماجد ح 1
المعلمة: ريم محمد الشحي

العنصر: هو مادة لا يمكن تكسيرها إلى شيء أبسط بالتفاعلات الكيميائية.
الذرة :هي أصغر وحدة من العنصر و لها خواص العنصر.
النواة: هي مركز الذرة و تتكون من البروتونات و النيوترونات.
البروتون: هي جسيم له شحنة واحدة كهربائية موجبة.
النيوترون :هو جسيم بدون شحنة كهربائية (متعادل الشحنة).
الإلكترونات :هي جسيمات أصغر لكل منها شحنة كهربائية واحدة سالبة.
الجزيئات: هي جسيمات تتكون من أكثر من ذرة مرتبطة معا

أكمل الفراغ بما يناسب على ماذا يدل الرقم الموضح:

1: ----**الإلكترون**--------
2- ------**البروتون**-------
3 - -------**النيوترون**-------
4- --------**النواة**--------



كم العدد الذري و لماذا؟

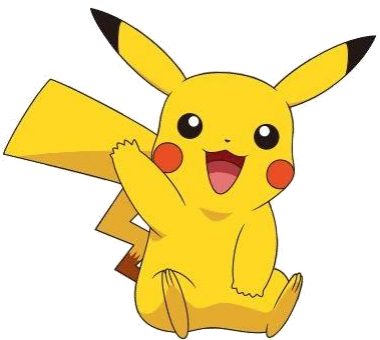
العدد الذري 3 لأنه العدد الذري يساوى عدد البروتونات وهو 3

إذا كانت كتلة النيوترون 5 فكم الكتلة الذرية للذرة؟

كتلة النيوترون = كتلة البروتون

الكتلة الذرية للذرة تساوي (كتلة النيوترون + كتلة البروتون)

12 =5+5



MS.PDF

مدرسة أحمد بن ماجد ح 1
المعلمة: ريم محمد الشحي

ضع الكلمة المناسبة بالفراغ المناسب

الزئبق – المجهر الالكتروني – المجهر النفقي الماسح – الجدول الدوري – داخل – خارج

تتواجد البروتونات و النيوترونات ---**داخل**---النواة في الذرة

------**الزئبق**---- هو فلز سائل في درجة حرارة الغرفة ٢٠ سيليزي

---**المجهر الإلكتروني**--- مجهر خاص يستخدم الإلكترونات بدلا من الضوء لفحص العينة

----- **المجهر النفقي الماسح** ---- عبارة عن جهاز لديه طرف إبرة تتحرك لأعلى و أسفل فوق كل ذرة على السطح

يتم تنظيم العناصر حسب خصائصها في ---- **الجدول الدوري**---

أجب عن الأسئلة الآتية:

ما الاختلاف بين الذرات و الجزيئات؟

الذرة هي أصغر جزء في العنصر.
تتكون الجزيئات من ذرتين أو أكثر و عادة تمتلك خواص مختلفة من الذرات المكونة لهما

هل تعتقد أن الجزيئات معظمها فارغ؟ لماذا نعم أو لماذا لا؟

نعم، الجزيئات مصنوعة من الذرات و الذرات أكثرها فارغ.

لماذا نجد الأكسجين و الهيدروجين شائعين جدا في الحيوانات و على الأرض؟

الماء يتكون من الأكسجين و الهيدروجين
يمثل الماء جزء كبير من الأرض و60% من وزن أجسام الحيوانات

عندما يتحد عنصران لتكوين مادة جديدة، هل تكون المادة الجديدة عنصر؟ لماذا أو لماذا لا؟

المادة الجديدة ليست عنصر لأن من الممكن تكسيرها إلى العنصرين المختلفين الذي تحتويهم

MS.REEM