

تعرف على النماذج الذرية الموجودة أمامك :

منطقة في الجدول الدوري جميعها فلزات توجد في المجموعات من ٣ إلى ١٢	منطقة في الجدول الدوري تشمل المجموعتين ١ و ٢ و المجموعات من ١٣ إلى ١٨ و تحتوي على عناصر فلزية ولا فلزية و أشباه فلزات	صف أفقي في الجدول الدوري يحوي عناصر تتغير خصائصها بشكل تدريجي يمكن توقعه	عائلة من العناصر في الجدول الدوري لها خصائص فيزيائية و كيميائية متشابهة
المجموعة	الدورة	العناصر الممثلة	العناصر الانتقالية

صح أم خطأ :

☐

١- رتب العالم مندليف الجدول الدوري حسب تزايد أعدادها الكتلية

☐

٢- قام العالم موزلي بترتيب الجدول الدوري حسب تزايد أعداد النيوترونات

☐

٣- في الجدول الدوري ١٨ عمودا كل منها يتكون من عائل من العناصر

☐

٤- عناصر المجموعة الواحدة مختلفة في خصائصها الكيميائية و الفيزيائية

علل : لماذا توضع الأكتينيدات و اللانثانيدات أسفل الجدول الدوري ؟

أختر الإجابة الصحيحة مما يلي :

١- ترك ثلاث فراغات في جدول له عناصر مجهولة و توقع خصائصها :

أ-موزلي ب-مندليف ج-ماير د-باولي

٢- في الجدول الدوري الحديث دورات أفقية :

أ-ثلاث ب-خمس ج-ست د-سبع