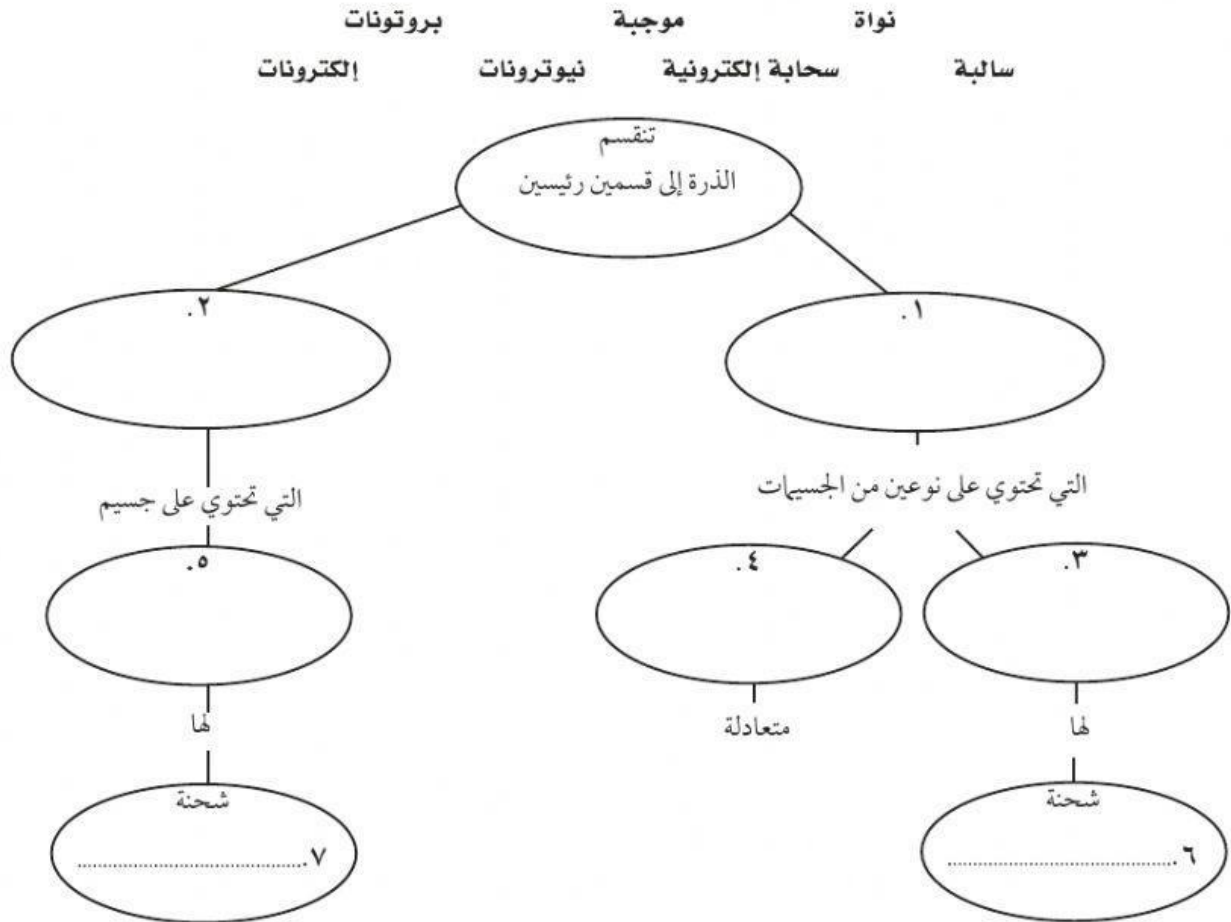


نظرة عامة تركيب الذرة

القراءة الموجهة لإتقان المحتوى



التعليمات: أكمل الخريطة المفاهيمية باستخدام المفردات أدناه.



مراجعة الفروق الفردية

التعليمات: ضع دائرة حول المفردة الصحيحة التي تكمل الجملة.

٨. في الذرة المتعادلة، يكون عدد البروتونات مساوياً لعدد (النيوترونات والإلكترونات) دائماً.
٩. يمكن حساب عدد النيوترونات في ذرة أي عنصر بطرح عدد البروتونات من (العدد الكتلي، العدد الذري).
١٠. الدقائق التي تحتوي على ٢ بروتون و ٢ نيوترون هي جسيمات (ألفا، بيتا).
١١. تحدث عملية (تحويل العنصر، انتقال الإلكترونات) عند تغير عنصر إلى عنصر آخر عن طريق عملية التحلل الإشعاعي.