

ورقة عمل تقاطعية : التوزيع الإلكتروني

رتب إلكترونات الذرات في مجالات الطاقة (نموذج Bohr) ثم أكتب رقم الدورة والمجموعة

ذرة الليثيوم Li العدد الذري = 3 والكتلة الذرية = 7

Protons

Neutrons

Electrons

رقم المجموعة =

رقم الدورة =

ذرة الإلصوديوم Na العدد الذري = 11 والكتلة الذرية = 23

Protons

Neutrons

Electrons

رقم المجموعة =

رقم الدورة =

ذرة الماغنسيوم Mg العدد الذري = 12 والكتلة الذرية = 24

Protons

Neutrons

Electrons

رقم المجموعة =

رقم الدورة =

ذرة الهيدروجين H العدد الذري = 1 والكتلة الذرية = 1

Protons

Neutrons

Electrons

رقم المجموعة =

رقم الدورة =