

www.pc-lycee.com

حل التمرين 09

1. تتكون ذرة الألمنيوم من 13 بروتون و 14 نوترون و 13 إلكترون.
2. يتكون أيون الألمنيوم من 13 بروتون و 14 نوترون و 10 إلكترونات.
3. شحنة الايون : $q = Z(e) + N_e(-e)$ حيث N_e عدد الإلكترونات
 $q = 13e - 10e = +3e$
 نستنتج رمز هذه الذرة : Al^{3+} .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com