

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 الأيون :  $q = Z(e) + N_e(-e)$  حيث  $N_e$  عدد الإلكترونات  
 $q = 13e - 10e = +3e$   
 نستنتج رمز هذه الذرة :  $Al^{3+}$ .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com