

|               |             |                  |
|---------------|-------------|------------------|
| الجدع المشترك | نموذج الذرة | كيمياء تمارين 04 |
|---------------|-------------|------------------|

### التمرين 09

[www.pc-lycee.com](http://www.pc-lycee.com)

تتميز ذرة الألمنيوم بالأعداد  $Z=13$  و  $A=27$ . أثناء تحول كيميائي، تفقد هذه الذرة ثلاث إلكترونات.

1- أعط تركيب ذرة الألمنيوم.

2- أعط تركيب الأيون الناتج.

3- عبر عن شحنة هذا الأيون بدلالة  $e$  الشحنة الابتدائية. استنتج رمزه.

Mohammed Sobhi