

www.pc-lycee.com

### حل التمرين 20

العدد الذري للصوديوم  $Z=11$  وللمغنيسيوم  $Z=12$  .

1- أيون الصوديوم  $Na^+$  هو عبارة عن ذرة صوديوم Na فقدت إلكترون واحد .  
أيون المغنيسيوم  $Mg^{2+}$  هو عبارة عن ذرة مغنيسيوم Mg فقدت إلكترونين .

2- كل من الأيونين  $Na^+$  و  $Mg^{2+}$  لديه 10 إلكترونات ، البنية الإلكترونية لكل منهما هي :  $K^2 L^8$  .  
هذا العنصر يجب أن يكون لديه 9 إلكترونات ، يكتسب إلكترونات ويكون أيوناً يحمل شحنة واحدة سالبة ،  
أي لديه  $Z=9$  ، العنصر هو الفلور F .

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com