

Chimie 40S Révision 1C

NOM : _____

10. Pourquoi est-ce que les rayons ioniques des non-métaux sont-ils plus gros que leurs rayons atomiques? (1)

11. Pourquoi est-ce que le rayon atomique diminue de gauche à droite dans une période? (2)

12. Pourquoi est-ce que le rayon atomique augmente en descendant un groupe. (1)

13. Mettez les substances suivantes en **ordre croissant** de grandeur. (4)

a. Na Mg Al

b. F Cl Br

c. Ca^{+2} Cl^- K^+

d. Cl^- S^{-2} P^{-3}

14. Qu'est-ce que c'est l'énergie d'ionisation? (1)

15. Expliquez comment l'effet d'écran aide à réduire l'énergie d'ionisation en descendant une famille?
(2)

16. Expliquez pourquoi l'énergie d'ionisation de N est plus grande que celui de O. (contre la tendance de la période) (1)

17. Pourquoi est-ce que les énergies d'ionisations augmentent de gauche à droite dans le tableau périodique ? (2)

18. Mettez les éléments suivants en ordre croissant d'énergie d'ionisation. (2)

a) Be, Mg, Ca

b) Al, Si, P, S

19. Comment est-ce que les valeurs de l'électronégativité nous aident à déterminer le type de liaison chimique (1)