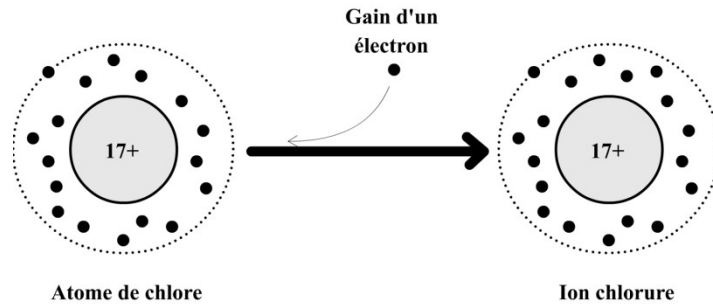


## CORRECTION

### Sujet 1 : Le Clomifène

- 1- Elle est composée de 26 atomes de carbone, 28 atomes d'hydrogène, 1 atome de chlore, 1 atome d'azote et 1 atome d'oxygène.
- 2- Il y a 17 protons, 17 électrons, 18 neutrons et 35 nucléons
- 3- Schéma de l'atome de chlore



- 4- L'ion chlorure est un anion car c'est un ion négatif, il a des charges négatives en excès.
- 5- L'ion chlorure a donc 18 électrons, 17 protons et 18 neutrons.
- 6- On verse quelques gouttes de nitrate d'argent dans la solution. Un précipité blanc qui noircit à la lumière se forme, les ions chlorures réagissent avec les ions argents.

### Sujet 2 : Solutions acides bases

- 1- a - le pH est une grandeur qui caractérise l'acidité ou la basicité d'une solution.  
b- Solution acide :  $0 < \text{pH} < 7$   
Solution basique :  $7 < \text{pH} < 14$   
Solution neutre :  $\text{pH} = 7$   
c- le pH va augmenter puisqu'on réalise une dilution. Le pH se rapprochera de 7 lorsqu'on ajoutera de l'eau.  
d- Le vinaigre contient plus d'ions hydrogènes car le pH est le plus petit.
- 2- Seul le paracétamol ne déclenchera pas de brûlures d'estomac puisque c'est le seul médicament qui n'est pas acide.
- 3- Le document 1 mentionne que le bicarbonate de sodium « neutralise » l'acide chlorhydrique.  
a- C'est une transformation chimique.  
b- Acide chlorhydrique + bicarbonate de soude  $\rightarrow$  eau + dioxyde de carbone  
c- Oui l'expression convient bien puisque la solution devient neutre.