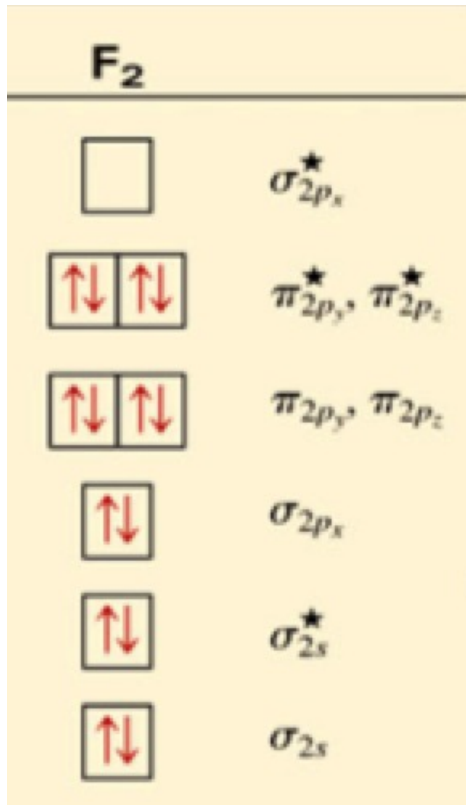


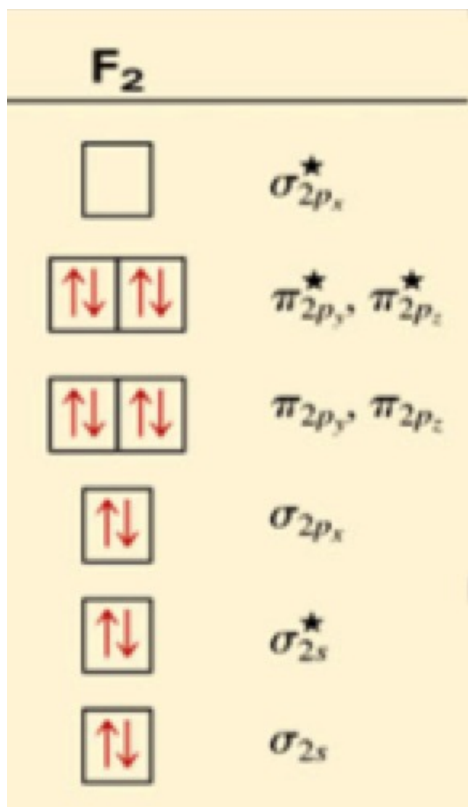
Question



Ecrivez les ions ou molécules suivantes, F_2 , F_2^+ , F_2^- selon l'ordre croissant de leur énergie de liaison

1. $F_2 < F_2^+ < F_2^-$
2. $F_2^+ < F_2 < F_2^-$
3. $F_2^- < F_2 < F_2^+$
4. $F_2^- = F_2^+ < F_2$

Question



Ecrivez les ions ou molécules suivantes, F_2 , F_2^+ , F_2^- selon l'ordre croissant de leur énergie de liaison

1. $F_2 < F_2^+ < F_2^-$

Ordre de liaison

2. $F_2^+ < F_2 < F_2^-$

$F_2: (8-6)/2 = 1$

$F_2^-: (8-7)/2 = 0.5$

3. $F_2^- < F_2 < F_2^+$

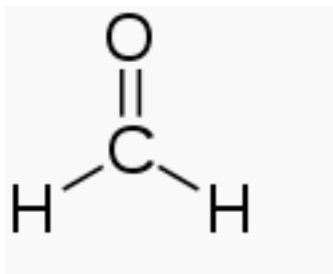
$F_2^+: (8-5)/2 = 1.5$

4. $F_2^- = F_2^+ < F_2$

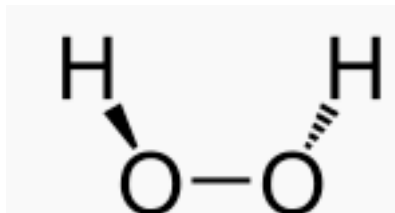
Question

Parmi les trois molécules suivantes, indiquer celle(s) qui peuvent faire des liaisons hydrogène entre elles

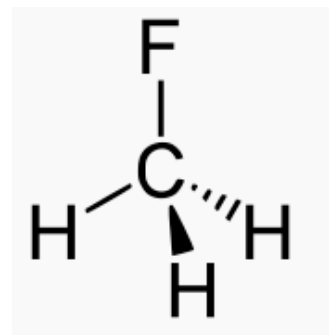
A



B



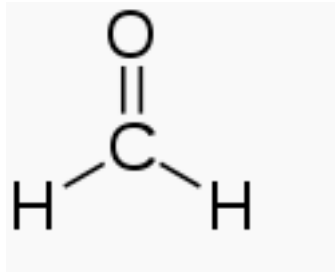
C



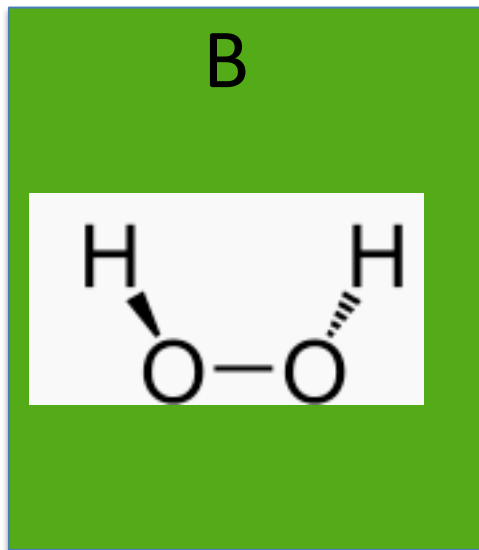
Question

Parmi les trois molécules suivantes, indiquer celle(s) qui peuvent faire des liaisons hydrogène

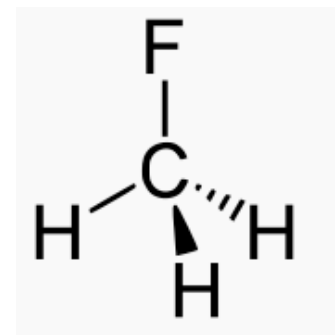
A



B



C



Liaison CH insuffisamment polarisée dans A et C

Question

Qui a le point de fusion le plus élevé?

- a) le sel de table (NaCl)
- b) le glucose

Question

Qui a le point de fusion le plus élevé le sel de table ou le sucre?

a) le sel de table (NaCl)

b) le glucose

	Température de fusion (1 atm)	Température d'ébullition (1 atm)
NaCl	800 °C	1465 °C
Glucose	150 °C	dégradation 844°C (estimation)

force intermoléculaire dominante

Force ionique

Ponts hydrogène,
dipôle_dipôle