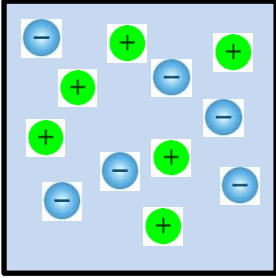


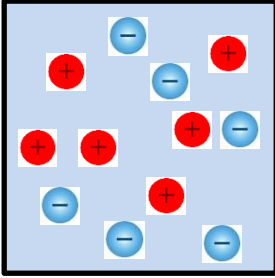
La conductivité d'une solution traduit la capacité d'une solution à conduire le courant. Elle est directement liée aux ions contenus dans la solution. Chacun des cinq schémas ci-dessous représente une solution aqueuse contenant des ions.

Classez ces 5 solutions de la moins conductrice à la plus conductrice en expliquant votre raisonnement.

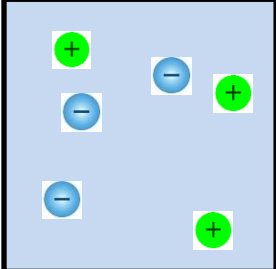
① $V = 2 \text{ m}^3$



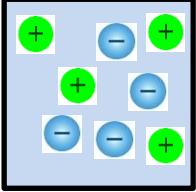
② $V = 2 \text{ m}^3$



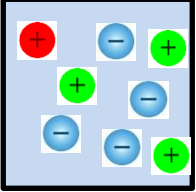
③ $V = 2 \text{ m}^3$



④ $V = 1 \text{ m}^3$



⑤ $V = 1 \text{ m}^3$



" Force conductrice " de chaque ion :

● 4

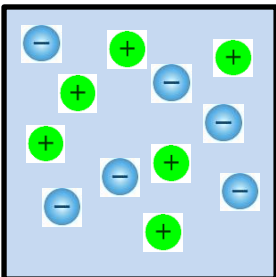
● 2

● 3

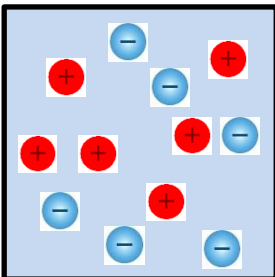
La conductivité d'une solution traduit la capacité d'une solution à conduire le courant. Elle est directement liée aux ions contenus dans la solution. Chacun des cinq schémas ci-dessous représente une solution aqueuse contenant des ions.

Classez ces 5 solutions de la moins conductrice à la plus conductrice en expliquant votre raisonnement.

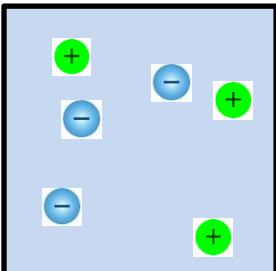
① $V = 2 \text{ m}^3$



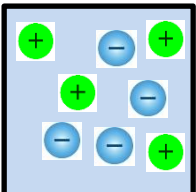
② $V = 2 \text{ m}^3$



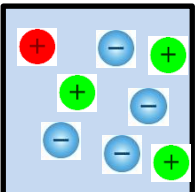
③ $V = 2 \text{ m}^3$



④ $V = 1 \text{ m}^3$



⑤ $V = 1 \text{ m}^3$



" Force conductrice " de chaque ion :

● 4

● 2

● 3