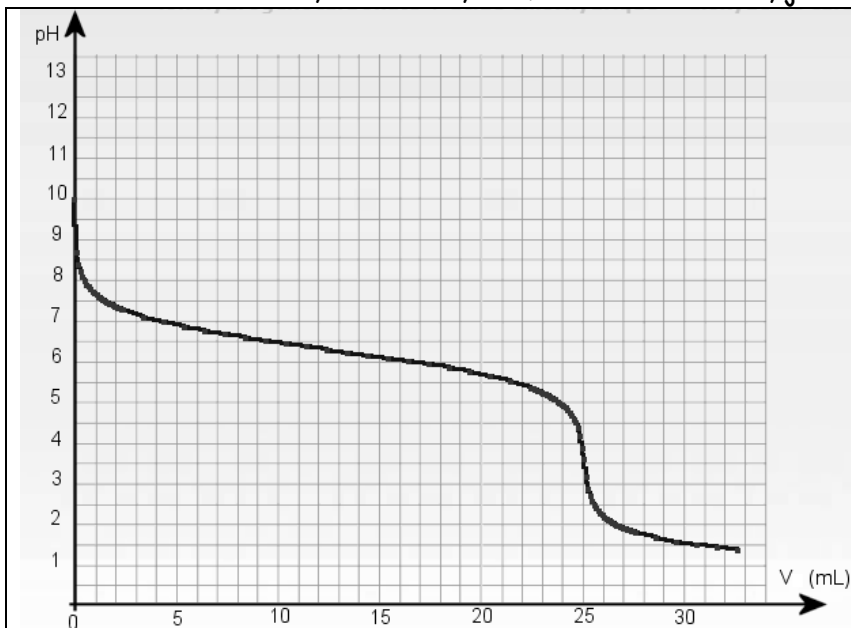


Détaille les données, inconnues, les formules utilisées, justifie leur utilisation. N'oublie aucune unité



- /3 1. a) Analyse la courbe de titrage ci-contre. (4 informations à préciser + type de titrage)
- /2 b) Donne une proposition d'identification de l'espèce titrée en expliquant ton raisonnement.
- /2 c) Donne les équations ioniques et moléculaires de la réaction acide-base de ce titrage.

2. Lors du titrage de 20 mL d'une solution aqueuse d'hydrogénosulfure de sodium (NaHS). On observe un virage de l'indicateur après ajout de 12 mL de chlorure d'hydrogène 0,2 M.

/2 a) Quelle est la concentration de la solution d'hydrogénosulfure de sodium?

/2⁵ b) Représente le diagramme bilan de ce titrage, légende les axes et les droites.

/3⁵ c) Quel est le pH du mélange réactionnel au moment de l'équivalence (=virage, =fin du titrage) ?

/5 d) Quel est le pH du mélange après ajout de seulement 4 mL de chlorure d'hydrogène ?