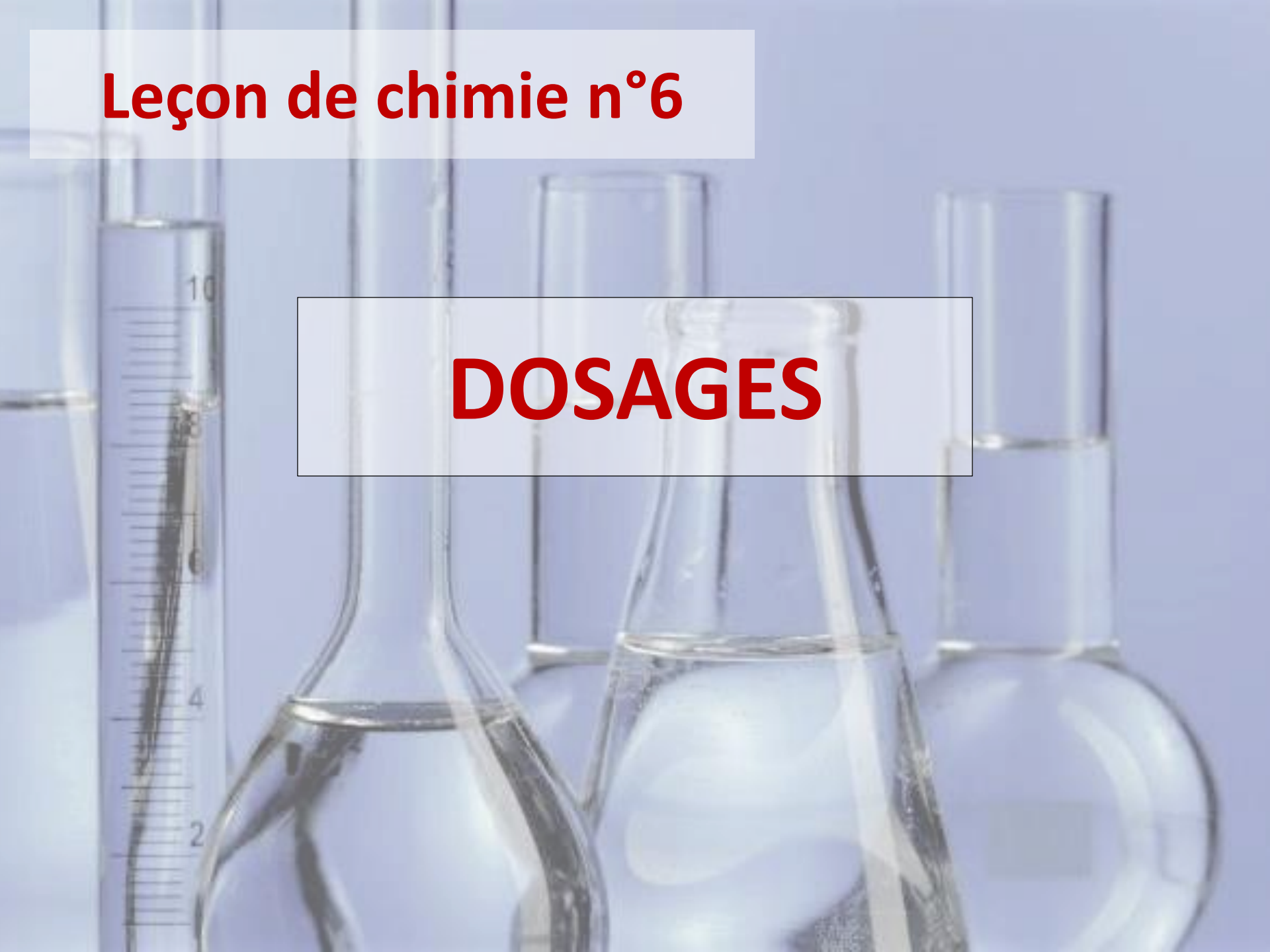
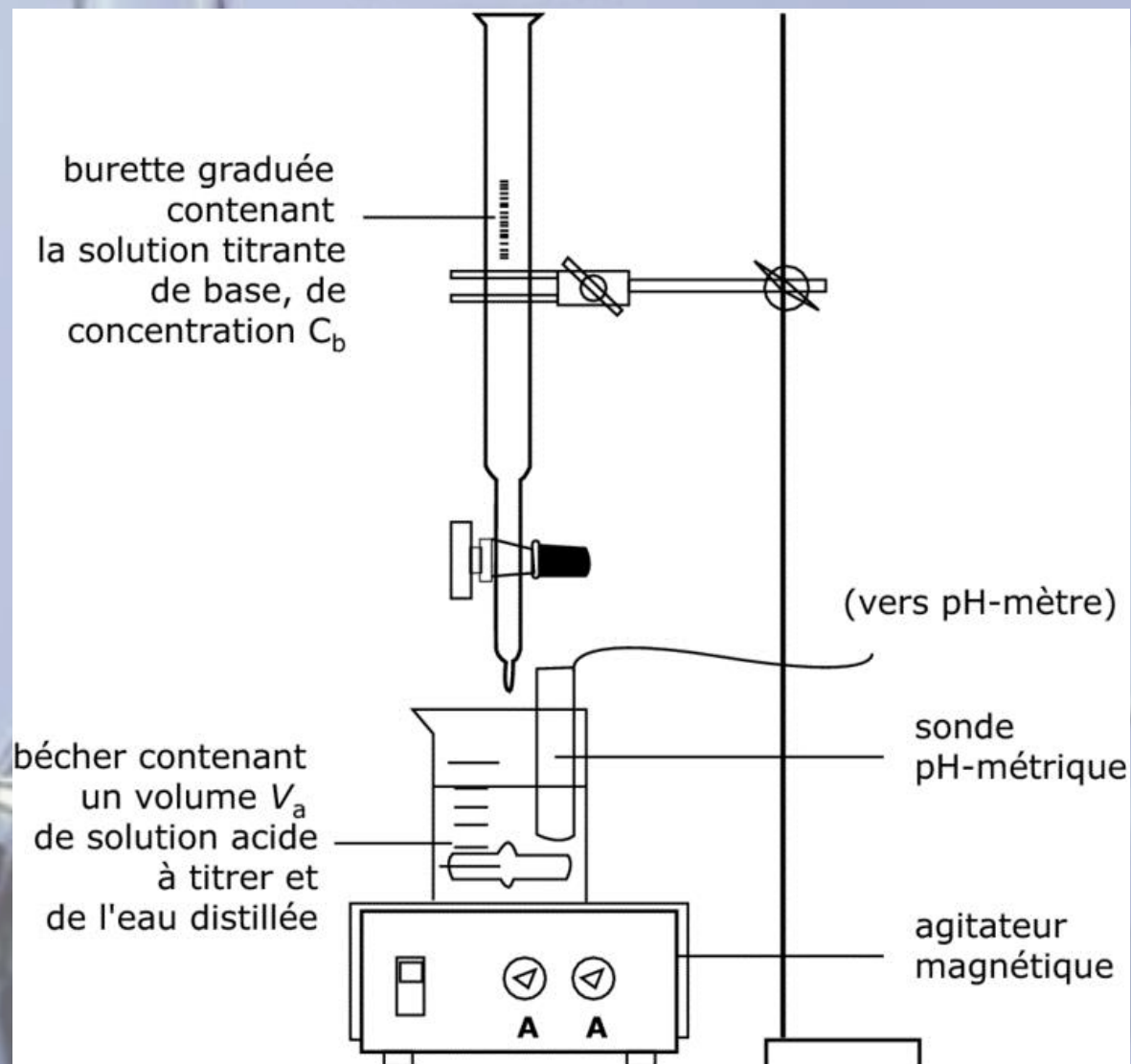


Leçon de chimie n°6

DOSAGES



Dispositif expérimental



Pollution aux nitrates

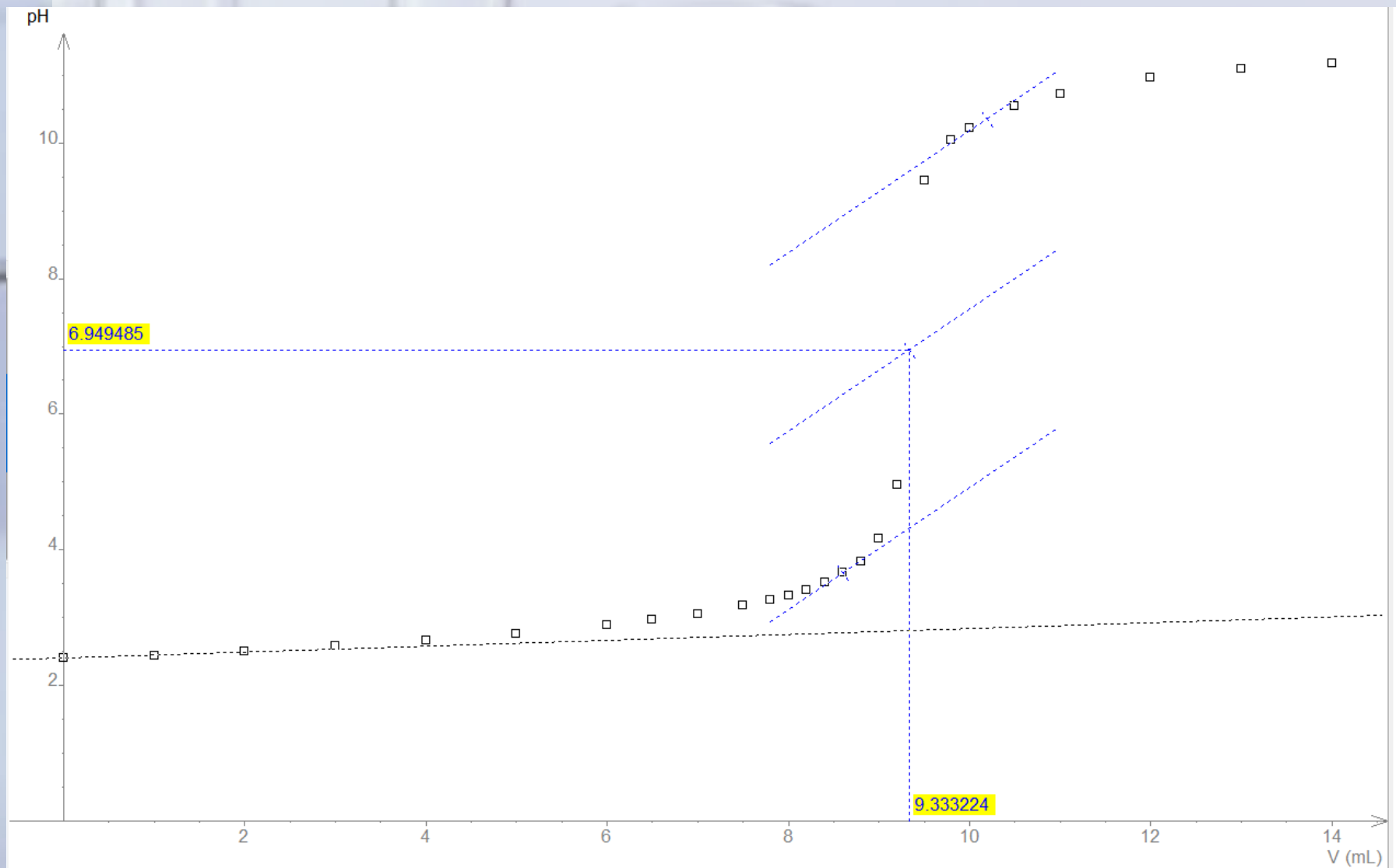


Source : Le Parisien, 1^{er} Sept 2017

Comment choisir la solution titrante ?

Je souhaite doser : (solution titrée)	J'utilise : (solution titrante)
Un acide fort ou faible	Une solution de base forte (par exemple : $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$)
Une base forte ou faible	Un solution d'acide fort (par exemple : $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$)

Courbe de titrage $\text{pH} = f(V)$



Pollution au fer

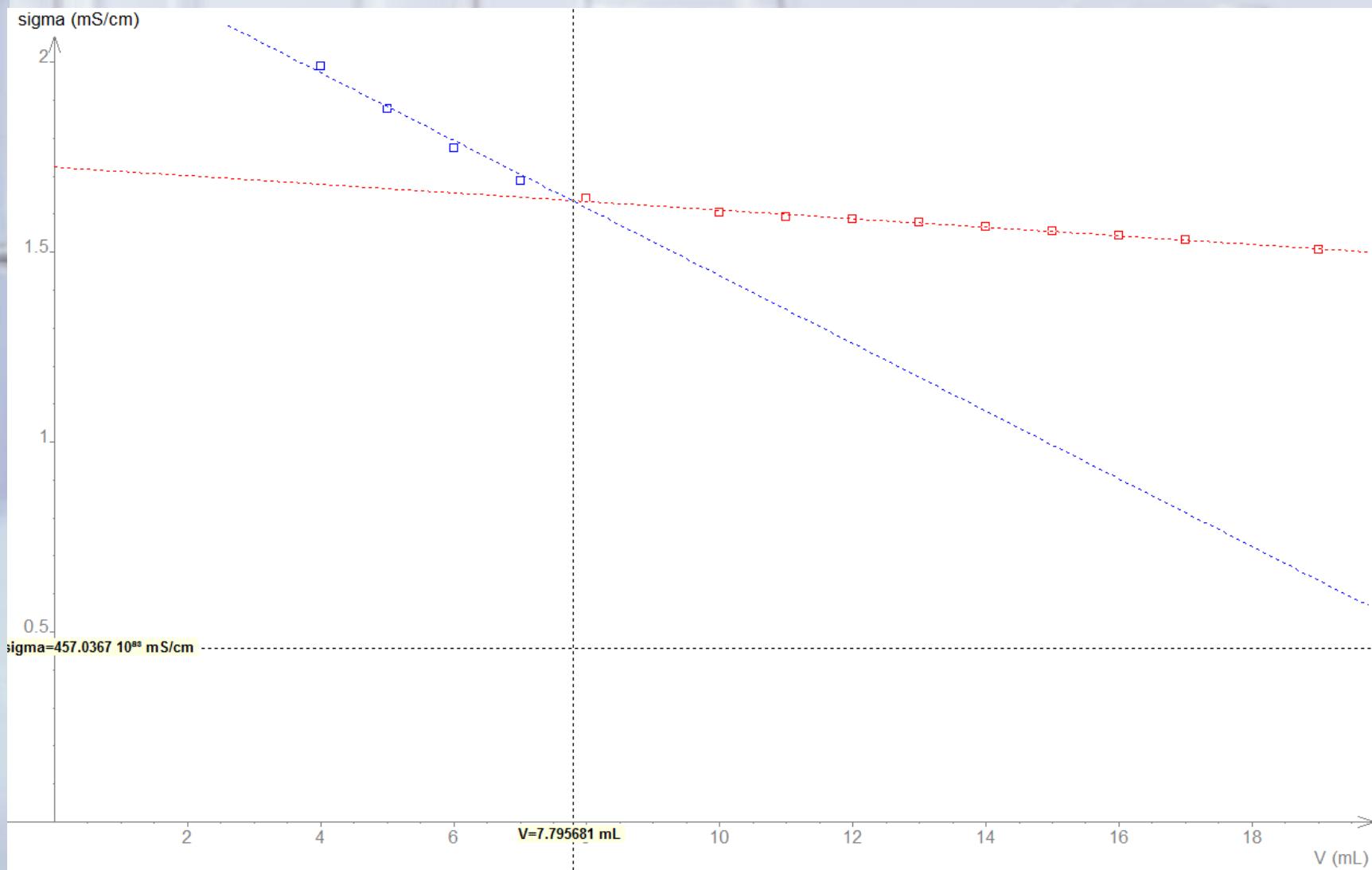


Source : 24heures.ch, 12 Sept 2016

Comment choisir la solution titrante ?

Je souhaite doser : (solution titrée)	J'utilise : (solution titrante)
Un acide fort ou faible	Une solution de base forte (par exemple : $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$)
Une base forte ou faible	Un solution d'acide fort (par exemple : $\text{HCl} \rightarrow \text{H}^+ + \text{Cl}^-$)
Un réducteur	Un oxydant en solution (par ex : $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{K}^+ + \text{MnO}_4^-$)
Un oxydant	Un réducteur en solution (par exemple I_2)

Courbe de titrage $\sigma=f(V)$



Conclusion

Méthodes de dosages :

- Par étalonnage :
Conductimétrie, Spectrophotométrie UV-visible
- Par titrage :
Suivi colorimétrique, pH-métrie, conductimétrie, complexométrie

Applications :

- Surveillance environnementale
- Contrôles qualité (alimentation, pharmacie..)
- Analyses médicales (cholestérol, hormones...)