

Feuille de résultats

1. Etalonnage de la solution d'acide chlorhydrique

	Fiole 1		Fiole 2	
Masse m_1 de NaCO_3				
Volume V_1 en cm^3				
C_{ac}				

Concentration C_{ac} retenue (précision 1%)

$$C_{ac} = \text{ } \pm \text{ } \text{mol.dm}^{-3}$$

2. Dosage conductimétrique de la solution S d'aniline

Volume : $V_2 = \text{ } \text{cm}^3$

Concentration en aniline (précision 1%) :

$$C_{aniline} = \text{ } \pm \text{ } \text{mol.dm}^{-3}$$

3. Dosage de l'aniline de S par formation de tribromoaniline

3.1. Dosage colorimétrique

	V_3
Exp 1	
Exp 2	

Volume retenu :

$$V_3 = \text{ } \text{cm}^3$$

Concentration en aniline (précision 1%) :

$$C_{aniline} = \text{ } \pm \text{ } \text{mol.dm}^{-3}$$

3.2. Dosage potentiométrique

Volume : $V_3' = \text{ } \text{cm}^3$

Concentration en aniline (précision 1%) :

$$C_{aniline} = \text{ } \pm \text{ } \text{mol.dm}^{-3}$$

4. Conclusion

Concordance des résultats ?