FICHE DE PREPARATION

DATES : Vendredi 15 janvier 8 h - 12 h — MORAZZANI – DINI
Vendredi 22 janvier 8 h - 12 h — GLENAT -CLEMENT

NIVEAU : Tale SpéPC 🕮 **THEME :** TP C8 Notion d'équilibre chimique

MATÉRIEL PROFESSEUR :

- 16 solutions de BBT de divers pH (proportions pour 4 groupes) (voir ci-dessous)

Exemple Solution 1 : dans un erlenmeyer mélanger précisément 100 mL de BR (mesure à la fiole jaugée) + 14,0 mL de soude (burette), homogénéiser, transvaser dans une fiole jaugée de 100 mL **contenant déjà 5,0 mL de BBT**, arrêt au trait de jauge.

- 16 verres à pied
- BBT à $3{,}00\times10^{-4}$ mol.L^{-1} (1 L)

(1,87 g de BBT de formule brute $C_{27}H_{28}Br_2O_5S$ (M = 624,41 g.mol^{-1}) sont dissous dans 530 mL d'éthanol à 95° et complétés à 1L. Cette solution à 3,00.10^{-3} mol.L^{-1}est ensuite diluée 10 fois dans l'eau.) Conserver la solution mère pour an prochain.

	Britton Robinson (BR) Fiole jaugée (mL)	Burette Soude (mL) (à 0,10 mol.L^{-1})	BBT (mL) (à $3{,}00.10^{-4}$ mol.L^{-1}) pipette jaugée
Solution 1	100 mL	14,0	5,0
S2	100 mL	19,0	5,0
S3	100 mL	21,5	5,0
S4	100 mL	24,0	5,0
S5	100 mL	25,5	5,0
S6	100 mL	27,0	5,0
S7	100 mL	28,0	5,0
S8	100 mL	29,0	5,0
S9	100 mL	30,0	5,0
S10	100 mL	31,0	5,0
S11	100 mL	32,0	5,0
S12	100 mL	34,0	5,0
S13	100 mL	36,5	5,0
S14	100 mL	39,0	5,0
S15	100 mL	44,0	5,0
S16	100 mL	49,0	5,0
TOTAUX	1,6 L	483,5 mL = env. 500 mL	16,0 mL

- Spectrophotomètre Jenway
- Cuves (17 au minimum)
- Pipettes pasteur (1 dans chaque verre à pied)
- pH-mètre Jeulin
- Papier Joseph
- Solution tampon pH=4 et pH=7

MATÉRIEL ÉLÈVES : **9 groupes**

- Ordinateur

A PREPARER :

Remarques Prof :