

### Préparation d'1 litre de solution

	Pour la solution tampon pH 10		Eau de piscine		EDTA
	Acide chlorydrique	Ammoniaque	Carbonate de calcium	Sulfate de Magnésium hexahydraté	EDTA
Concentration de la solution en mol.L-1	0,1	0,1	0,002		0,01
masse molaire en g.mol-1	36,46	35,05	100,9	228,46	372,24
densité	1,16	0,92			
pureté %	34	20			
volume à prélever en ml	9,2	19,0			
Masse à peser en g			0,02	0,444	3,7224

### Remarques:

#### Eau de piscine

$$[\text{Ca}^{2+}] + [\text{Mg}^{2+}] = 2 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

#### Solution tampon pH10

100 mL de solution d'acide chlorhydrique à  $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$  et 750 mL de solution d'ammoniac à  $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$

#### Préparation du N.E.T en solution ammoniacale

10 mL de solution tampon pH 10 et une petite pointe de spatule

Cette solution ne se conserve pas au delà de 15 jours

10 mL suffisent pour 1 TP de 10 groupes avec deux dosages par groupe