

Préparez tous les tampons et solutions avec de l'eau distillée:

1. TE pH 8.0 buffer¹:

10 mM Tris-HCl pH 8.0

1 mM EDTA-Na pH 8.0

Pour préparer 100 ml de tampon TE pH 8,0:

Ajoutez 10 ml de Tris-HCl 100 mM pH 8,0 et 2 ml d'EDTA-Na 50 mM et compléter à 100 ml avec de l'eau de biologie moléculaire.

Certains protocoles utilisent TE 10: 0,1 avec 0,1 mM d'EDTA pour réduire

2. Tris-Borate-EDTA (TBE) buffer:

Pour une concentration finale:

	Grammes pour 10X TBE	Grammes pour 5X TBE
89 mM Tris base (FW 121.1)	108 g	54 g
89 mM Boric acid (FW 61.8)	55 g	27.5 g
2 mM EDTA sel disodique (FW 372.2)	7.4 g	3.7 g

Ajoutez de l'eau en bouteille ou distillée à 1 litre.

Remarques:

¹ Le Tris a un grand coefficient de température (-0,028 pH / ° C), ce qui signifie que le pH d'un tampon Tris augmentera avec la baisse de la température. Par conséquent, il est important d'ajuster le pH à la même température à laquelle le tampon sera utilisé. Tris ne doit pas être utilisé comme tampon en dessous de pH ~ 7,2 ou au-dessus de pH ~ 9,0.

3. Tris Acetate (TAE) buffer:

Pour une concentration finale:

	Pour préparer 1 litre 50X TAE
40 mM Tris base (FW 121.1)	242 g
Acide acétique glacial 20 mM (FW 61.8)	57.1 g
EDTA 1 mM - faites 500 mM avec 186,1 g de sel disodique EDTA (FW 372.2) et corrigez le pH à 8,0	100 mL

Ajoutez de l'eau distillée à 1 litre.

Pour faire 1X TAE à partir de 50X stock TAE, diluez 20 ml de stock dans 980 ml d'eau.