

Humidité relative (HR %)

Humidité relative de l'air au-dessus des solutions salines saturées

Solution saline saturée	Humidité relative en % pour température en degré Celsius									
	5	10	15	20	25	30	35	40	50	60
Hydroxyde de potassium KOH (<i>voir note 3</i>)	14	13	10	9	8	7	6	6	6	-
Chlorure de lithium	14	14	13	12	12	13	12	11	11	10
Acétate de potassium	-	21	21	22	22	22	21	20	-	-
Chlorure de magnésium MgCl	35	34	34	33	33	33	32	32	31	30
Carbonate de potassium	-	34	34	33	33	33	32	32	31	30
Nitrate de magnésium	58	57	56	55	53	52	50	48	46	43
Bicarbonate de sodium	59	58	56	55	54	52	51	50	47	-
Nitrate d'ammonium (<i>voir note 1</i>)	-	73	69	65	62	59	55	53	47	42
Nitrate de sodium (<i>voir note 2</i>)	-	-	-	36	35	33	32	32	32	30
Chlorure de sodium NaCl	76	76	76	76	75	75	75	75	76	76
Sulfate d'ammonium	82	82	81	81	80	80	80	80	79	79
Chlorure de potassium KCl	88	88	87	86	85	85	84	82	81	80
Nitrate de potassium KNO ₃	96	95	94	93	92	91	89	88	85	82
Sulfate de potassium K ₂ SO ₄	98	98	97	97	97	96	96	96	96	96

Notes

1. Les sels d'ammonium peuvent provoquer la corrosion des pièces en cuivre.
2. L'addition de 1 à 2 % de tétraborate de sodium permet de retarder le changement de coloration des solutions de nitrate de sodium. Par cette addition, l'humidité relative est réduite de 1 à 20 C.
3. La solution d'hydroxyde de potassium est corrosive et l'on doit éviter le contact avec la peau.

Méthodologie

Remplir un bac (contenant) d'eau et ajouter le sel correspondant à l'humidité relative voulue selon la température.

Le sel doit être ajouté jusqu'à saturation de l'eau.