

În casă înțiiș, cîldăra vine dintr'o aderevărată compoziție ce se face într-o sape și apă; în al doilea casă, covorirea de temperatără trebuie să cotită că vine dela cîldăra ce cere sareea și prea a trece dela starea solidă la starea lichidă.

Frigul produs este că atîta mai mare că că disoluție este mai repede, și că că sareea are trebuință de mai multă cîldărușă și prea a se dissolve.

Se dobîndește că sprijinul considerabil amestecind sârșirile hydratare că răcăză pălerată, să că mai vine că zăpadă. Aceste amestecuri se numesc amestecuri frigorifice.

Se notă dobîndi asemenea amestecuriile frigorifice făcând că se dissolve oarecare sârșiri în acidi hydratați.

Bom da ai că compozitia celor mai principale amestecuri frigorifice.

Amestecuri de sârșiri și de apă: Kovorire a termometrelor:

Chlorhydratu de ammoniacu	,	5 II.)	
Azotatu de potassiu	.	5) dela + 10° pînă la — 12°.
Apă	.	16)
Azotatu de ammoniacu	.	1)
Carbonatu de sodiu	.	1) dela + 10° pînă la — 13°.
Apă	.	1)
Azotatu de ammoniacu	.	1) dela + 10° pînă la — 15°.
Apă	.	1)

Amestecuri de sârșiri și de acidă

intinși de apă;

Kovorirea termometrelor.

Sulfatu de sodiu	.	.	3 II.)	dela + 10° pînă la — 16°.
Acidu azoticu intins	.	.	2)
Sulfatu de sodiu	.	.	5) dela + 10° pînă la — 16°.
Acidu sulficu intins	.	.	4)
Sulfatu de sodiu	.	.	8) dela + 10° pînă la — 17°.
Acidu chlorhydricu	.	.	5)