Kältepack und Wärmebecher





Löslichkeit und Lösungsenergie einiger Salze in Wasser

Beispiel					
·	Salz	Gefahren Symbol	Löslichkeit in g/100g Wasser	Lösungsenergie in kJ/g	Preis in €/kg (Merck)
А	Natriumchlorid (Kochsalz)	-	35,70	ΔH = +0,06	19,70
В	Silbernitrat	C, N	115,00	$\Delta H = +0,13$	1282,00
С	Calciumsulfat (Anhydrit)	-	0,16	ΔH = -0,13	36,25
D	Kaliumnitrat	0	13,00	$\Delta H = +0.34$	22,75
Е	Ammoniumchlorid	Xn	29,90	$\Delta H = +0.27$	27,25
F	Calciumchlorid	Xi	58,70	$\Delta H = -0.73$	39,50
G	Ammoniumnitrat	0	118,3	$\Delta H = +0.32$	23,25
Н	Calciumcarbonat	-	0,0015	∆H = -0,13	54,00

Aufgaben:

- 1. Welches Salz ist für den Kältepack geeignet? Bewerte die in der Tabelle angegebenen Salze nach verschiedenen Kriterien.
- 2. Auf der Verpackung des Kältepacks steht folgender Sicherheitshinweis: "Vor Hitze und offener Flamme schützen! Packung nicht bei extremen Temperaturen (unter 0°C und über 45°C) lagern!"
 - Erkläre, was den Hersteller zu diesem Hinweis bewogen haben könnte.
- 3. Erläutere, wie man den Kältepack aufbereiten könnte, so dass er wieder verwendbar ist.
- 4. Analog zum Kältepack gibt es einen selbst-erhitzenden Wärmebecher, in dem man z.B. Kaffee in kurzer Zeit ohne Heizquelle erwärmen kann.
 - a. Wähle hierzu aus der Tabelle ein geeignetes Salz aus und begründe deine Wahl.
 - b. Entwickle zeichnerisch einen Vorschlag, wie ein solcher Becher konstruiert sein könnte.