

GYÓGYSZERTÁRI ASSZISZTENSEK
EGYÉNI FELKÉSZÜLÉS III. FELADATLAP
TERMOKÉMIA

Gyakorlatot végző neve:		Gyakorlatot felügyelő oktatógyógyszerész neve:	
Gyakorlatvégzés dátuma:			
Gyakorlat végzés helye (pecsét, vagy patika szignó):			
Feladat: Termokémia. Mérjen ki egy letárált főzőpohárba 3,0 g karbamidot. Mérje meg a gyógyszerészeti laboratóriumában található desztillált víz hőmérsékletét (T_1). Adjon a karbamidhoz 20,0 g desztillált vizet. Üvegbottal kevergesse az oldatot a karbamid feloldódásáig. Oldás közben fogja meg a főzőpohár falát. Mit tapasztal? Mérje meg a karbamid oldat hőmérsékletét (T_2). Számolja ki az oldódás során tapasztalható hőmérsékletkülönbséget. ($T_2 - T_1 = \Delta T$)			
Bemért karbamid tömege (g):		Hozzáadott víz tömege (g):	
A hőmérséklet méréséhez használt hőmérő típusa (gyártó, digitális, vagy nem digitális):			
T_1 (°C):		T_2 (°C):	
Hőmérséklet különbség, ΔT számítása (°C):			
A gyakorlat során tapasztaltak leírása:			

Termokémiai szempontból milyen reakciónak tekinthető a karbamid oldódása?

Gyakorlatot végző aláírása:

Gyakorlatot felügyelő gyógyszerész aláírása: