## Задача 1

H <sub>2</sub> O	-6.4		CN-	$-75 \pm 5$	-77
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	$-105 \pm 5$	-104	acetonitrile	-3.9	
OH-	$-110 \pm 5$	-106	CH₃CNH <sup>+</sup>	$-69 \pm 5$	-69
$MeOH_2^+$	$-87 \pm 5^{j}$	-83	nitromethane	$-3.7^{h}$	
MeO-	$-98 \pm 5$	-95	CH <sub>2</sub> NO <sub>2</sub> -	$-80 \pm 6$	
EtOH <sub>2</sub> +	$-81 \pm 6^{\circ}$		$HNO_2$		
EtO <sup>-</sup>	$-94 \pm 5$		$NO_2^-$	$-73 \pm 7$	-72
PhOH	-6.6		HNO₃		
$PhO^{-d}$	$-75 \pm 5$	-72	$NO_3^-$	$-66 \pm 5$	-65
acetaldehyde	-3.5		$H_2S$	-0.7	
formic acid			HS-	$-76 \pm 5$	-76
formate	$-80 \pm 5$		MeSH	-1.2	
acetic acid	-6.7		MeS-	$-76 \pm 5$	
acetate	$-82 \pm 5$	-77	EtSH	-1.2	
$CHF_2COOH$			EtS <sup>-</sup>	$-74 \pm 5$	
CHF <sub>2</sub> COO <sup>−</sup>	$-70 \pm 6$		PhSH	-2.6	
CHCl2COOH			PhS-	$-65 \pm 7^{l}$	-67
CHCl2COO <sup>−</sup>	$-66 \pm 6$		$PH_3$	0.6	
$NH_4^+$	$-81 \pm 5$	-79	$PH_4^+$		-73
$MeNH_3^+$	$-73 \pm 5$	-70	$MePH_2$		
$Me_2NH2^+$	$-66 \pm 5$	-63	$MePH_3^+$	$-63 \pm 5$	-66
Me₃NH+	$-59 \pm 5$	-59	$Me_2PH$		
aniline	-4.9		$Me_2PH2^+$	$-57 \pm 5$	-57
aniline $H^{+m}$	$-68 \pm 6$	-68	$Me_3P$		
pyridine	-4.7		$Me_3PH^+$	$-53 \pm 5$	-53
pyridine $H^{+m}$	$-58 \pm 5$	-59	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>		
imidazole	−10.3 <sup>g</sup>		$H_2PO_4^-$	$-68 \pm 8^{l}$	
imidazoleH+m	$-64 \pm 5$	-62	$HPO_4^{(2-)}$	$-245 \pm 15^{l}$	
formamide			PO <sub>4</sub> (3-)	$-536 \pm 20^{1}$	
formamide $H^{+k}$	$-78 \pm 5$		CH₃F	-0.2	
acetamide	-9.7		HF		
acetamideH+k	$-70 \pm 5$		F-	$-107 \pm 6$	-107
cytosine			CH₃C1	-0.6	
cytosineH <sup>+f</sup>	$-67 \pm 6$		ClH		
HCN			CI <sup>-</sup>	$-78 \pm 7$	-77

## Энергии гидратации (эксперимент, <u>ккал/моль</u>)

- (1) Отличия от расчета по Борну, возможные причины
- (2) Анализ «геометрических» причин, согласование гипотез с независимой экспериментальной информацией
- (3) Поиск спектроскопических подтверждений гипотез
- (4) <u>Какую информацию</u> можно извлечь из отклонений от Борна?

## Задача 1 – Общая схема

