

**Экспериментальные и расчётные термодинамические параметры
предполагаемых реакций разложения диазониевых солей**

Реакция	Gaussian RB3LYP aug-cc-pVDZ			Эксперимент		
	ΔG_{298}	ΔH_{298}	$\Delta S^*_{298.15}$	ΔH_{348}	ΔH_{353}	ΔH_{358}
$2\text{-NO}_2\text{-Ph-N}_2^+ \text{ OTf-} = 2\text{-NO}_2\text{-Ph-OTf} + \text{N}_2$	-268.6	-230.1	38.5	-	-330	-416
$3\text{-NO}_2\text{-Ph-N}_2^+ \text{ OTf-} = 3\text{-NO}_2\text{-Ph-OTf} + \text{N}_2$	-282.4	-242.8	39.6	-228	-230	-225
$4\text{-NO}_2\text{-Ph-N}_2^+ \text{ OTf-} = 4\text{-NO}_2\text{-Ph-OTf} + \text{N}_2$	-287.6	-248.0	39.6	-200	-235	-250
$4\text{-NO}_2\text{-Ph-N}_2^+ \text{ OTs-} = 4\text{-NO}_2\text{-Ph-OTs} + \text{N}_2$	-328.4	-283.9	44.6	-253	-232	-231
$4\text{-NO}_2\text{-Ph-N}_2^+ \text{ BF}_4\text{-} = 4\text{-NO}_2\text{-Ph-F} + \text{BF}_3 + \text{N}_2$	-276.2	-188.4	87.9	-173	-156	-147
$4\text{-NO}_2\text{-Ph-N}_2^+ \text{ BF}_4\text{-} = 4\text{-NO}_2\text{-Ph-F*BF}_3 + \text{N}_2$	-250.3	-191.7	58.7	-173	-156	-147
$4\text{-CH}_3\text{O-Ph-N}_2^+ \text{ OTf-} = 4\text{-CH}_3\text{O-Ph-OTf} + \text{N}_2$	-238.1	-200.5	37.7	-183	-183	-