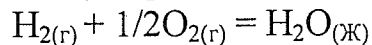
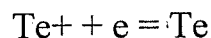


1. Рассчитать изменение энергии Гиббса для реакции и определить область температур, где она протекает в прямом направлении:

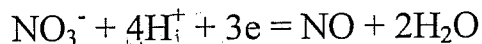


	H_2	O_2	H_2O
ΔH°_{298} , кДж/моль	0	0	-285.83
ΔS°_{298} , Дж/(моль*К)	130.52	205.04	70.08

16. Определить возможность протекания реакции при стандартных условиях, пользуясь значениями стандартных потенциалов. Рассчитать изменение энергии Гиббса.



$$E^\circ = -0.3363 \text{ В}$$



$$E^\circ = 0.96 \text{ В}$$