

## ИНДИВИДУАЛЬНОЕ РАСЧЕТНОЕ ЗАДАНИЕ

Для реакции **A** (таблица 1), протекающей в газовой фазе, для температуры **T** и давления **P** приближенно, при условии **C<sub>p</sub> = const** (не зависит от температуры), рассчитать:

- А)  $\Delta H$ , написать вывод о тепловом эффекте реакции (тип реакции);
- В)  $\Delta S$ , написать вывод о направлении спонтанного протекания процесса в изолированной системе;
- С)  $\Delta G$ , написать вывод о направлении спонтанного протекания процесса при **P** и **T = const**;
- Д) константу равновесия **K<sup>0</sup>** и состав равновесной смеси;
- Е) указать как давление и температура влияют на равновесный выход продуктов реакции.

Таблица 1

№№	Реакция <b>A</b>	<b>T</b> , К	<b>P·10<sup>-5</sup></b> , Па (Pa)
11	$\text{PCl}_5 = \text{Cl}_2 + \text{PCl}_3$	500	5,065