

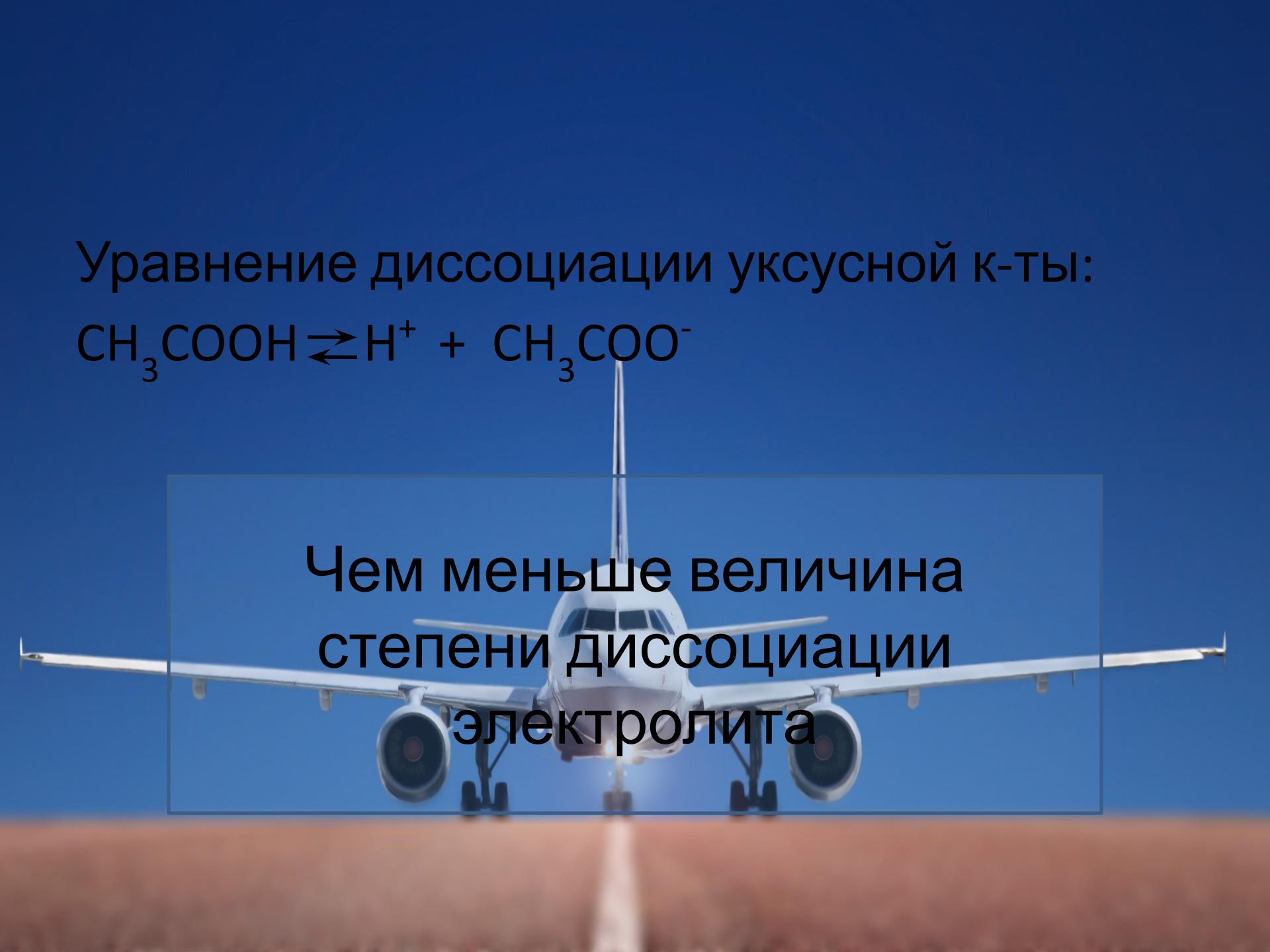
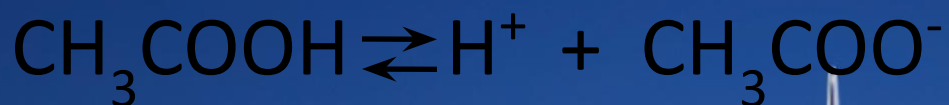
КОНСТАНТА ДИССОЦИИАЦИИ

ПОДГОТОВИЛИ И
ПРЕДСТАВИЛИ:

Игорь
Оля
Саша



Уравнение диссоциации уксусной к-ты:

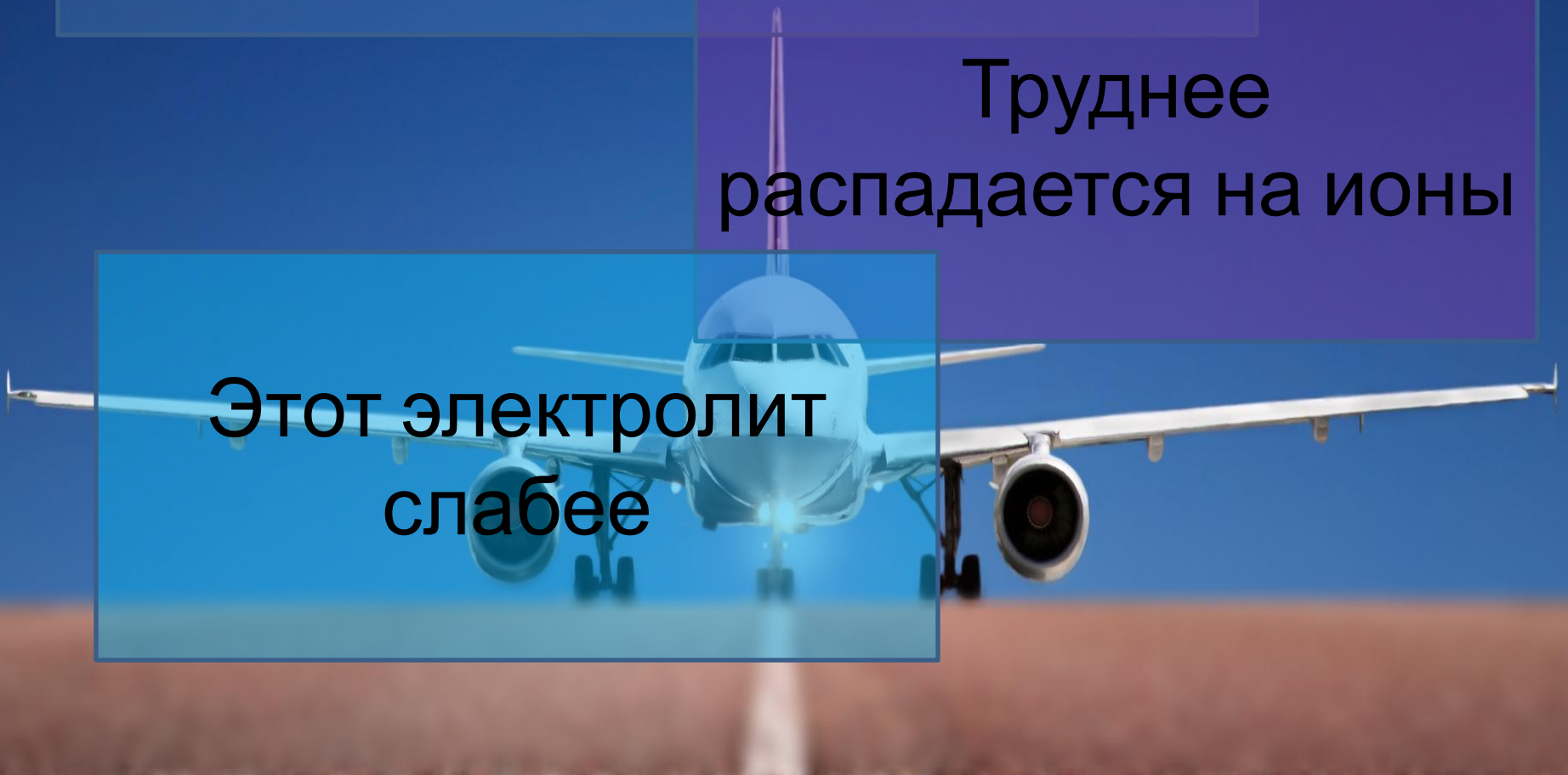


Чем меньше величина
степени диссоциации
электролита

Чем меньше величина
степени диссоциации
электролита

Труднее
распадается на ионы

Этот электролит
слабее

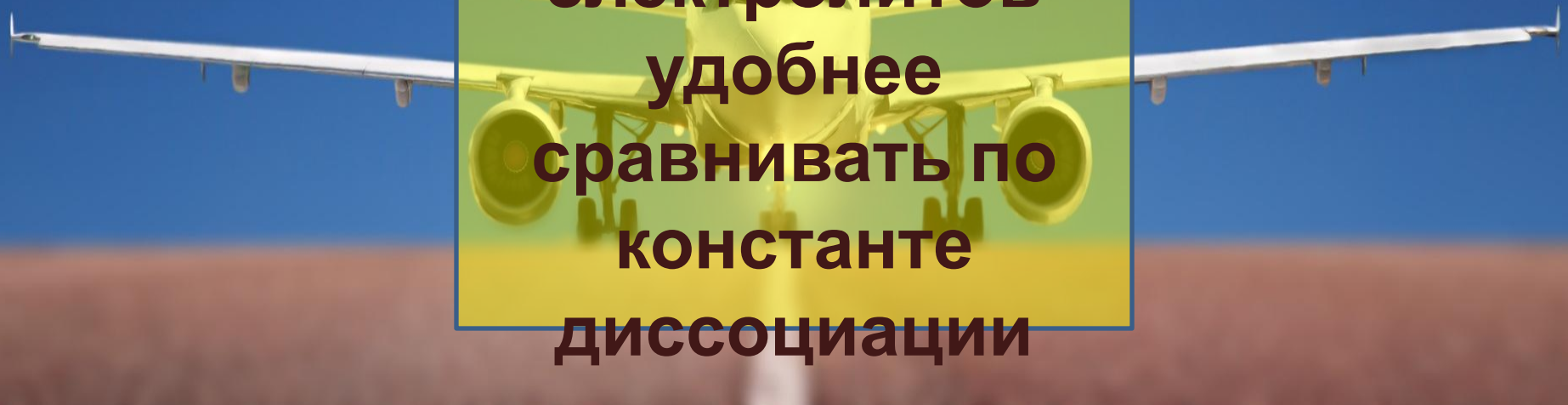


Константа
диссоциации не
зависит от
концентрации

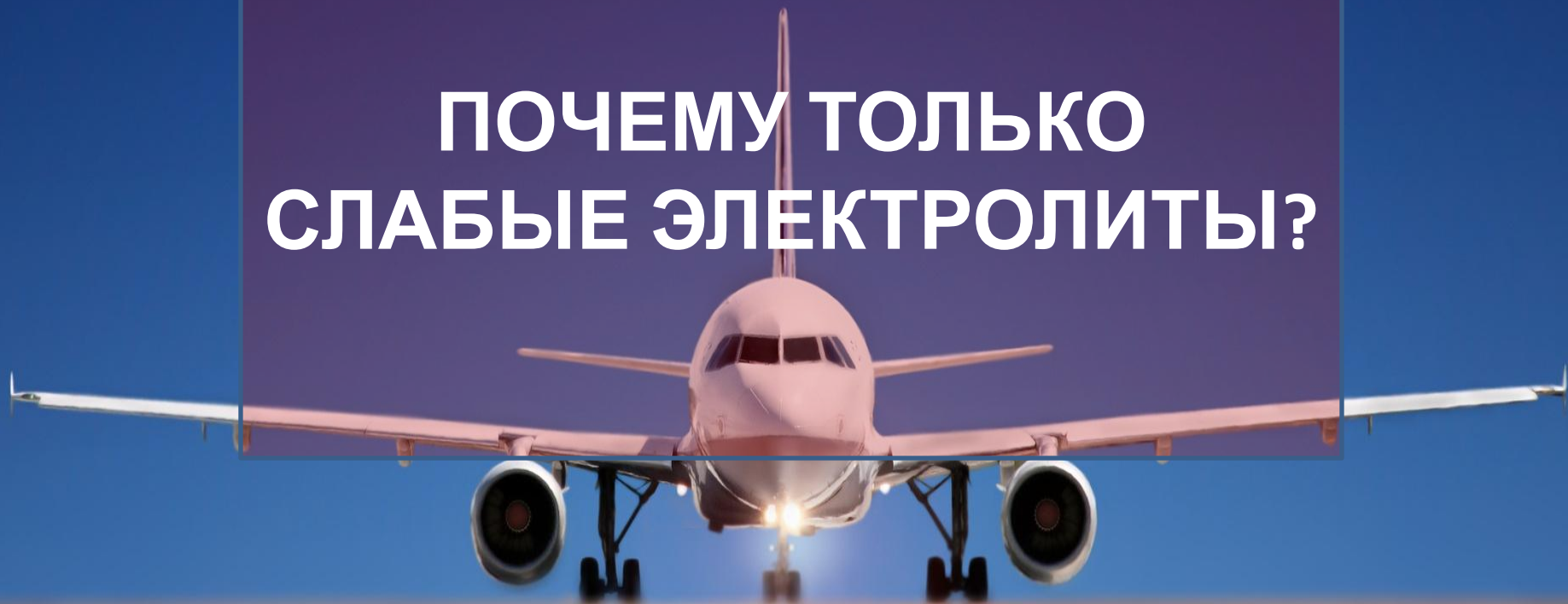
Она определяется
только природой
веществ и
температурой



Силу
электролитов
удобнее
сравнивать по
константе
диссоциации



**ПОЧЕМУ ТОЛЬКО
СЛАБЫЕ ЭЛЕКТРОЛИТЫ?**




Константа диссоциации
равна произведению
констант диссоциации на
каждой ступени



Произведение растворимости (ПР)

- Постоянная величина, равная произведению равновесных концентраций ионов малорастворимого электролита



Количественная характеристика способности вещества растворяться в воде