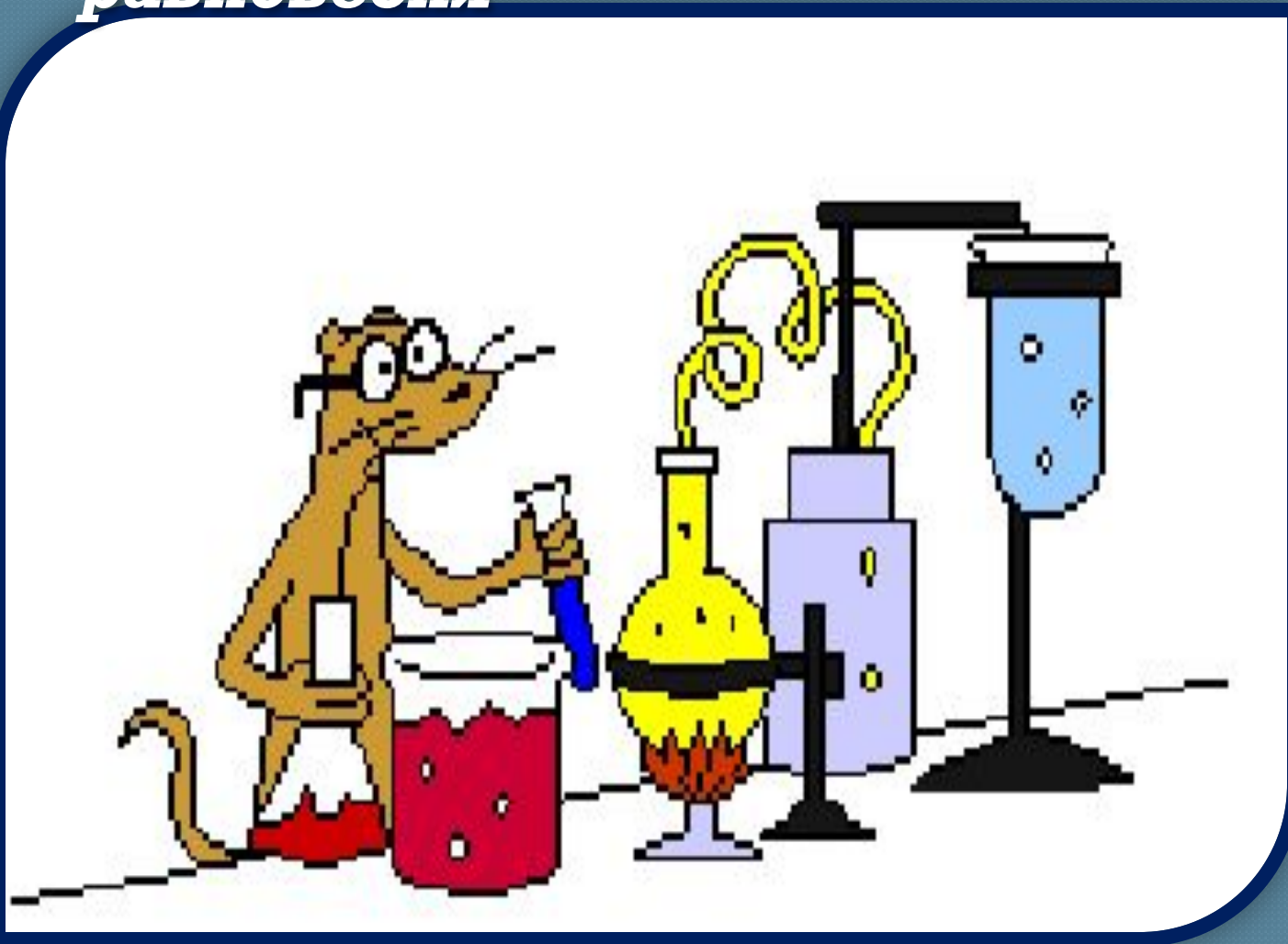


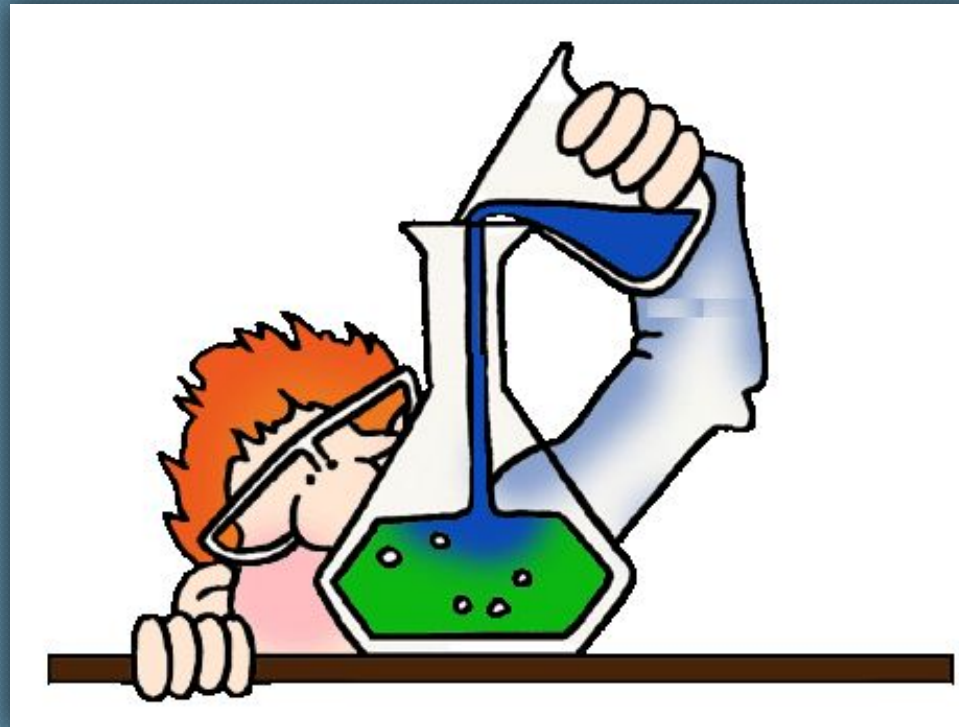
Смещение химического равновесия



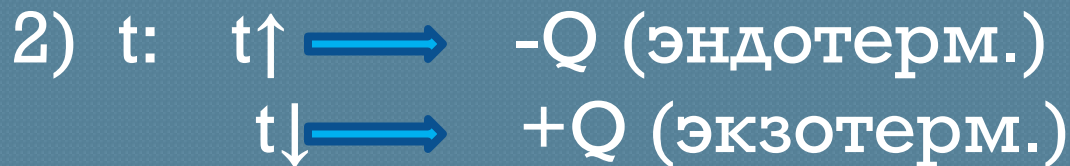
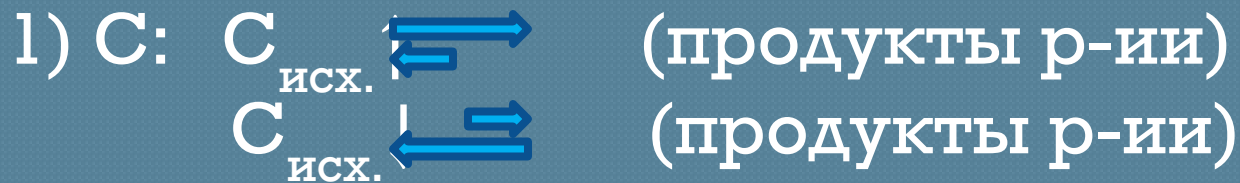
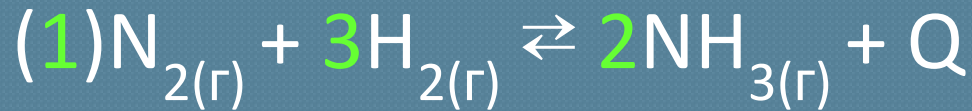
Общий принцип смещения химического равновесия был предложен французским ученым Анри Ле-Шателье и в современной трактовке выглядит следующим образом:

Общий принцип смещения равновесия (принцип Ле-Шателье):

*Если на равновесную систему оказать внешнее воздействие, то равновесие сместится так, чтобы **уменьшить** влияние этого воздействия.*



Смещение
равновесия:



С – концентрация, t – температура, p – давление

Катализатор не влияет

на положение равновесия,

т.к. ускоряет и прямую, и обратную р-ии в одинаковое число раз!

