

Равновесие в реакции $\text{CaCO}_{3(\text{тв})} = \text{CaO}_{(\text{тв})} + \text{CO}_{2(\text{г})} - Q$ сместится в сторону продуктов при

- 1) увеличении общего давления
- 2) нагревании
- 3) добавлении углекислого газа
- 4) измельчении карбоната кальция