

Установите соответствие между уравнением химической реакции и направлением смещения химического равновесия при уменьшении температуры: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

УРАВНЕНИЕ РЕАКЦИИ

- А) $C_{(тв)} + H_2O_{(г)} \rightleftharpoons CO_{(г)} + H_2_{(г)} - Q$;
Б) $N_2_{(г)} + 3H_2_{(г)} \rightleftharpoons 2NH_3_{(г)} + Q$;
В) $C_6H_{12}_{(г)} \rightleftharpoons C_6H_6_{(г)} + 3H_2_{(г)} - Q$;
Г) $C_2H_4_{(г)} + H_2O_{(г)} \rightleftharpoons C_2H_5OH_{(г)} + Q$.

НАПРАВЛЕНИЕ СМЕЩЕНИЯ
РАВНОВЕСИЯ

- 1) смещается в сторону реагентов;
- 2) смещается в сторону продуктов;
- 3) не смещается.

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

| А | Б | В | Г |
|---|---|---|---|
| | | | |