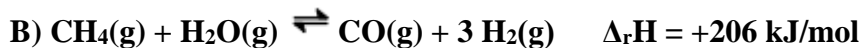
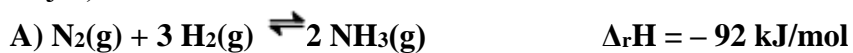


Írja a megfelelő betűjelet a feladat végén található táblázat megfelelő ablakába! (2010. május)



C) Mindkettő

D) Egyik sem

1. A hidrogén koncentrációjának növelése a kiindulási anyagok (bal oldal) irányába tolja el az egyensúlyt.
2. A nyomás növelésével a termékek (jobb oldal) képződésének irányába tolódik el az egyensúly.
3. Egyensúlyban az egyenletben szereplő minden anyag koncentrációja mindig azonos.
4. Hőmérsékletemelés hatására az egyensúly rövidebb idő alatt beáll.
5. Melegítéssel a termékek (jobb oldal) képződésének irányába tolódik el az egyensúly.
6. A  $\text{H}_2(\text{g})$  keletkezése irányában endoterm folyamat.
7. A hőmérséklet növelésével csökken az egyensúlyi állandó értéke.
8. Megfelelő katalizátorral növelhetjük a termékek egyensúlyi koncentrációját.

(1. B 2. A 3. D 4. C 5. B 6. C 7. A 8. D)