



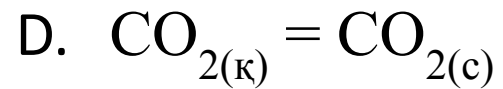
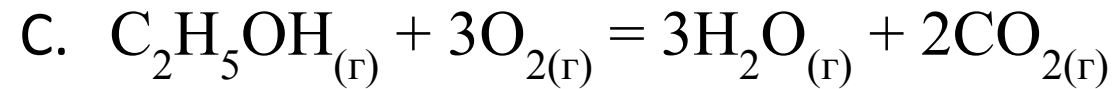
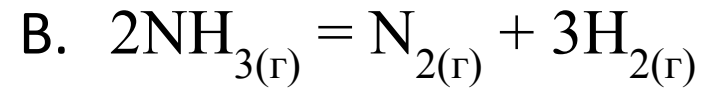
ЖАНАР АПАЙ

JUZO
ONLINE — EDU

САБАҚ ТАПСЫРУ ДАЙЫНДЫҚ

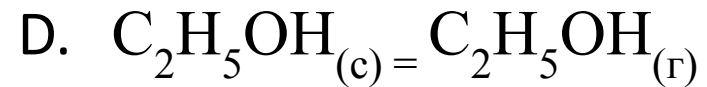
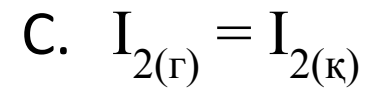
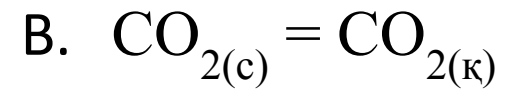


1. Реакцияда энтропияның азаюы жүреді:





2. Энтропия артатын реакция:





3. Мына реакцияның энтропия мәні: $4\text{NH}_{3(g)} + 5\text{O}_{2(g)} = 6\text{H}_2\text{O}_{(g)} + 4\text{NO}_{(g)}$

A. $\Delta S > 0$

B. $\Delta S < 0$

C. $\Delta S = 0$

D. $0 > S < 0$



4. Мына реакцияның энтропия мәні: $\text{NH}_4\text{NO}_3 = \text{N}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$

- A. $\Delta S > 0$
- B. $\Delta S < 0$
- C. $\Delta S = 0$
- D. $0 > S < 0$



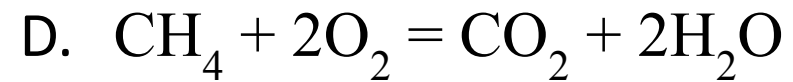
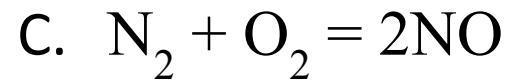
ЖАНАР АПАЙ

5. Өздігінен жүретін реакциялар үшін қолайлы жағдайлар:

- A. $\Delta H > 0$
- B. $\Delta S < 0$
- C. $\Delta H < 0$
- D. $\Delta S > 0$



6. $\Delta H > 0$ болатын реакция теңдеуі:



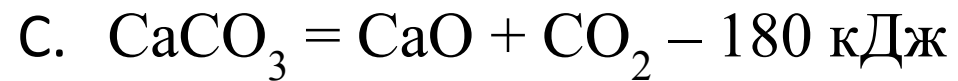


7. $C_2H_4 + O_2 = CO_2 + H_2O$ мына реакция теңдеуіндегі энтальпия мәні:

- A. $\Delta H > 0$
- B. $\Delta H < 0$
- C. $\Delta H = 0$
- D. $\Delta H \gg 0$



8. Эндотермиялық реакция





ЖАНАР АПАЙ

9. $2\text{C}_2\text{H}_2 + 5\text{O}_2 = 4\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$, $\Delta H = - 2600$ кДж. Ацетиленнің жану энтальпиясы

A. $- 2600$

B. $- 1300$

C. 1300

D. $- 750$



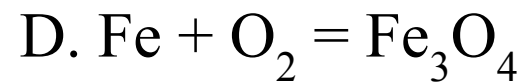
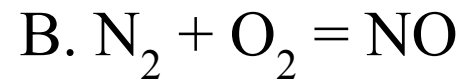
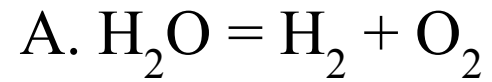
ЖАНАР АПАЙ

10. $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 = 2\text{NH}_3$ $\Delta H = - 92$ кДж. Реакцияның түзілу энтальпиясы

- A. 46 кДж.
- B. 184 кДж.
- C. – 46 кДж.
- D. – 184 кДж.



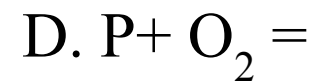
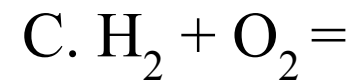
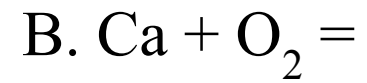
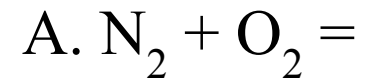
11. $\Delta H < 0$ болатын үрдіс:





ЖАНАР АПАЙ

12. Мына реакцияда энтальпия мәні нөлден үлкен:





ЖАНАР АПАЙ

13. $4V + 5O_2 = 2V_2O_5$, $\Delta H = -3200$ кДж. Реакцияның жану энтальпиясы

- A. – 1800
- B. - 1876
- C. - 800
- D. – 750



14. $C_3H_4 + 4O_2 = 3CO_2 + 2H_2O$, $\Delta H = - 3000$ кДж. Реакцияның жану энтальпиясы

- A. – 1000
- B. - 1500
- C. - 3000
- D. – 750



ЖАНАР АПАЙ

15. Mn тақаташасын SnSO_4 ерітіндісіне батырды. Белгілі уақыттан кейін тақташаның массасы 2,56 г артты. Тақташаға қанша грам қалайы тұнған



ЖАНАР АПАЙ

16. Массасы 10 г темір тақташаны мыс сульфатының 50 г 16% ерітіндісіне салды. Реакция толық аяқталғаннан кейін тақташаны ерітіндіден алып өлшегенде массасы



ЖАНАР АПАЙ

17. Массасы 7,4 г темір ұнтақтарын 16% 200г мыс сульфаты ерітіндісіне салды. Біраз уақыттан кейін тұнбаға түскен металды бөліп алып өлшегенде массасы 9,6 г болды. Реакциядан кейін қалған ерітіндідегі тұздардың массалары



ЖАНАР АПАЙ

18. 250 г 20%-дық мыс сульфаты ерітіндісіне 16 г магний ұнтағы салды. Реакциядан кейінгі металдардың массалары мен соңғы ерітіндідегі заттардың массалық үлестері



ЖАНАР АПАЙ

19. 2,28 г мыс сақинасын күміспен қаптау үшін күміс нитратының ерітіндісіне батырылды. Біраз уақыттан кейін сақинаны құрғатып өлшегенде, массасы 3,04 г болды. Мыс сақинаға қонған күмістің массасы



ЖАНАР АПАЙ

JUZO
ONLINE — EDU



ХИМ - 21



ЖАНАР АПАЙ



ЖАНАР АПАЙ



ЖАНАР АПАЙ