

ხვა 1

დარჩენილი დრო 0:44:58

დამალე

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

მოქმედ მასათა კანონის თანახმად, რეაქციის სიჩქარე პირდაპირპროპორციულია:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. პროდუქტების კონცენტრაციის ჯამის
- ☐ b. მორეაგირე ნივთიერებათა კონცენტრაციის ნამრავლის;
- ☐ c. პროდუქტების კონცენტრაციის ნამრავლის;
- ☐ d. მორეაგირე ნივთიერების კონცენტრაციის ჯამისა;

კითხვა 2

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რეაქციისთვის $N_{2(g)} + 3 H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ მოქმედ მასათა კანონი ჩაიწერება ასე:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $V=k[N_2]$
- ☐ b. $V=[H_2]$
- ☐ c. $V=k[N_2][H_2]^3$
- ☐ d. $V=k[N_2][H_2]$



კითხვა 3

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რეაქციის სიჩქარის ტემპერატურული კოეფიციენტი გვიჩვენებს:
ტემპერატურის ყოველი 10°-ით გადიდებისას რეაქციის სიჩქარე:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. 2-4-ჯერ მცირდება;
- ☐ b. 6-ჯერ იზრდება;
- ☐ c. 2-4-ჯერ იზრდება
- ☐ d. არ იცვლება;

კითხვა 4

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

საით გადაიხრება წონასწორობა $N_2 + 3H_2 \leftrightarrow 2NH_3$ წნევის გაზრდით?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. არ შეიცვლება;
- ☐ b. მარჯვნივ;
- ☐ c. დარჩება წონასწორულ მდგომარეობაში
- ☐ d. მარცხნივ;



კითხვა 5

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v2 (latest)

აირად ფაზაში მიმდინარე რეაქციის $A_2 + 3B_2 = 2AB_3$ წონასწორობის მუდმივა გამოისახება ფორმულით:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $k = \frac{[AB_3]}{[A_2][B_2]}$
- ☐ b. $k = \frac{[AB_3]^2}{[A_2][B_2]^3}$
- ☐ c. $k = \frac{[A_2][B_2]}{[AB_3]^2}$
- ☐ d. $k = \frac{[A_2][B_2]}{[AB_3]}$

კითხვა 6

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რა არის რეაქციის შიგა ენერგია:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. ენერგია, რომელიც წარმოადგენს რეაქციაში მონაწილე ნივთიერებების, მოლეკულების, ატომგულების, ელექტრონების და მოლეკულათა შორის ურთიერთქმედების ენერგიების ჯამს
- ☐ b. მექანიკური ენერგია
- ☐ c. ენერგია, რომელიც საჭიროა ქიმიური რეაქციის წარმართვისთვის

კითხვა 7

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ნივთიერების უნარს გაიხსნას ამა თუ იმ გამხსნელში ეწოდება:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. კონდენსაცია
- ☐ b. ხსნადობა
- ☐ c. სუბლიმაცია
- ☐ d. კრისტალიზაცია

კითხვა 8

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რამდენ გრამ ნატრიუმის ქლორიდს მივიღებთ, თუ ავავრთქლებთ 50 გ 10% ხსნარს?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. 15;
- ☐ b. 50;
- ☐ c. 5;
- ☐ d. 10;



კითხვა 9

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რამდენი გრამი ფოსფორმჟავაა H_3PO_4 200 მლ 2M ხსნარში?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. 98;
- ☐ b. 144;
- ☐ c. 39,2;
- ☐ d. 196

კითხვა 10

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

როგორი ნორმალობა აქვს ხსნარს, რომლის 400 მლ შეიცავს 20 გ NaOH-ს

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. 2
- ☐ b. 1,25;
- ☐ c. 2,25;
- ☐ d. 0,5;



კითხვა 11

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ელექტროლიტური დისოციაციის თეორიის თვალსაზრისით რას ეწოდება მჟავა:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. მჟავა ელექტროლიტია, რომელიც დისოციაციის დროს წარმოქმნის ანიონის სახით ჰიდროქსილის იონს;
- ☐ b. მჟავა ელექტროლიტია, რომელიც დისოციაციის დროს წარმოქმნის მჟავას ნაშთს;
- ☐ c. მჟავა ელექტროლიტია, რომელიც დისოციაციის დროს წარმოქმნის კათიონის სახით მხოლოდ წყალბად-იონს;

კითხვა 12

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილი სითხეებიდან რომელი გაატარებს ელექტრულ დენს:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. გამოხდილი წყალი
- ☐ b. სპირტი
- ☐ c. კალციუმის სულფატის წყალხსნარი



კითხვა 13

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი მარილის დისოციაციის დროს წარმოიქმნება 1 მოლი SO_4^{2-} იონი:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- ☐ b. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- ☐ c. CuSO_4

კითხვა 14

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი მარილის დისოციაციის დროს წარმოიქმნება 1 მოლი კატიონი და 2 მოლი ანიონი

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. KNO_3
- ☐ b. KBr
- ☐ c. MgCl_2



კითხვა 15

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან რომელი მარილი გვადლევს წყალხსნარში ქლორიდ-იონს:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. KClO_3
- ☐ b. NaCl
- ☐ c. NaClO

კითხვა 16

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან რომელი ნივთიერება გვადლევს წყალხსნარში წყალბად-იონს:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. NH_2OH
- ☐ b. NH_4Cl
- ☐ c. HNO_3



კითხვა 17

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილი ნივთიერებებიდან რომელი გვადლევს წყალხსნარში ალუმინის 2 იონს:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. AlCl_3
- ☐ b. $\text{Al}(\text{OH})_3$
- ☐ c. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

კითხვა 18

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

მარილის წყალხსნარი შეიცავს Al^{3+} და SO_4^{2-} იონებს. რომელია ამ მარილის ფორმულა

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $\text{Al}_3(\text{SO}_4)_2$
- ☐ b. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- ☐ c. AlSO_4

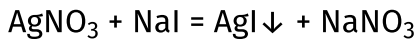
კითხვა 19

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი იონური განტოლება შეესაბამება შემდეგ მოლეკულურ განტოლებას:

**აირჩიეთ ერთი:**

- ☐ a. $\text{K}^+ + \text{I}^- = \text{KI}$
- ☐ b. $\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^- = \text{AgNO}_3$
- ☐ c. $\text{Ag}^+ + \text{I}^- = \text{AgI}$

კითხვა 20

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

 $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow$ შეკვეცილი იონური ტოლობა შეესაბამება ურთიერთქმედებას:**აირჩიეთ ერთი:**

- ☐ a. $\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{NaCl}$
- ☐ b. $\text{CuCl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + 2\text{NaCl}$
- ☐ c. $2\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \downarrow + \text{NaCl}$



კითხვა 21

ჯერ პასუხაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

როგორია ხსნარში OH^- იონების კონცენტრაცია, თუ H^+ იონების კონცენტრაცია (მოლი/ლ) ტოლია 10^{-8} -ის?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. 10^6
- ☐ b. 10^{-8}
- ☐ c. 10^{-6}

კითხვა 22

ჯერ პასუხაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

როგორია ხსნარის pH, თუ მასში წყალბად-იონთა კონცენტრაციაა 10^{-6} ?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $\text{pH} < 7$
- ☐ b. $\text{pH} > 7$
- ☐ c. $\text{pH} = 7$



კითხვა 23

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი მარილის წყალხსნარს აქვს მჟავა გარემო?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. CuCl_2 ,
- ☐ b. $(\text{NH}_4)_2\text{S}$;
- ☐ c. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$;

კითხვა 24

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი მარილია წარმოქმნილი ძლიერი ფუძის და სუსტი მჟავასგან:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. CuSO_4
- ☐ b. CaCl_2 .
- ☐ c. K_2S ;



კითხვა 25

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელ რიგშია მხოლოდ სუსტი ფუძეები?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. NaOH , $\text{Zn}(\text{OH})_2$, $\text{Cr}(\text{OH})_3$;
- ☐ b. $\text{Cu}(\text{OH})_2$, $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Pb}(\text{OH})_2$.
- ☐ c. LiOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, $\text{Cr}(\text{OH})_3$;

კითხვა 26

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელ რიგშია მხოლოდ სუსტი მჟავები?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. HCl , HNO_3 , HNO_2 ;
- ☐ b. H_3PO_4 , H_2SO_3 , HNO_2 .
- ☐ c. H_2S , H_2SO_4 , HNO_3



კითხვა 27

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

გოგირდოვანმჟავაში H_2SO_3 გოგირდის ჟანგვითი რიცხვია:**აირჩიეთ ერთი:**

- ☐ a. +4;
- ☐ b. +6;
- ☐ c. +3;

კითხვა 28

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელ ნაერთშია ქლორის ჟანგვითი რიცხვი +1 :

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. HCl ;
- ☐ b. HClO_2 ;
- ☐ c. HClO



კითხვა 29

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან რომელია აღდგენის პროცესი:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $\text{Mn}^{7+} + 5e = \text{Mn}^{2+}$
- ☐ b. $\text{Zn}^0 - 2e = \text{Zn}^{2+}$
- ☐ c. $2\text{Cl}^- - 2e = \text{Cl}_2^0$

კითხვა 30

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციის $\text{KMnO}_4 + \text{NaNO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \text{NaNO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
მიმდინარეობისას იისფერი ხსნარი:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. იღებს მურა წითელ შეფერილობას;
- ☐ b. იღებს მწვანე შეფერილობას;
- ☐ c. უფერულდება;



კითხვა 31

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რეაქციაში $\text{KMnO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ მჟანგველისთვის მიღებული კოეფიციენტი

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. 11;
- ☐ b. 8;
- ☐ c. 13;
- ☐ d. 2;

კითხვა 32

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

მოცემულ რეაქციაში $\text{Fe} + \text{S} = \text{FeS}$ რკინა არის:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. აღმდგენელი;
- ☐ b. ეს არ არის ჟანგვა-აღდგენითი რეაქცია
- ☐ c. დამჟანგველი;



კითხვა 33

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

კალიუმის ქლორიდის ნალღობის ელექტროლიზის დროს კათოდური პროცესია:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
- ☐ b. $\text{K}^+ + 1\text{e} \rightarrow \text{K}^0$
- ☐ c. $2\text{H}_2\text{O} - 4\text{e} = \text{O}_2 + 4\text{H}^+$

კითხვა 34

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ნატრიუმის ქლორიდის წყალხსნარის ელექტროლიზის დროს ანოდური პროცესია:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $2\text{Cl}^- - 2\text{e} \rightarrow \text{Cl}_2$
- ☐ b. $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e} \rightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$
- ☐ c. $\text{Na}^+ + 1\text{e} \rightarrow \text{Na}^0$



კითხვა 35

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

კალიუმის ნიტრატის წყალხსნარის ელექტროლიზის დროს კათოდზე მიიღება:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. აზოტი;
- ☐ b. კალიუმი;
- ☐ c. წყალბადი;

