

ხვა 1

დარჩენილი დრო 0:44:55

დამალე

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 2

ჯერ პასუხაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი მარილის წყალხსნარს აქვს მჟავა გარემო?

აირჩიეთ ერთი:

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



კითხვა 3

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი მარილის წყალხსნარში იღებს ლაკმუსი წითელ შეფერილობას?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$;
- ☐ b. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$;
- ☐ c. NaCl .

კითხვა 4

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი მარილის ჰიდროლიზი მიმდინარეობს ანიონის მიხედვით?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$.
- ☐ b. CuCl_2 ;
- ☐ c. Na_2CO_3 ;



კითხვა 5

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელ რიგშია მხოლოს სუსტი ფუძეები?

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა 6

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

- ☐ a. +4;
- ☐ b. +3;
- ☐ c. +6;



კითხვა 7

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან რომელია ჟანგვის პროცესი:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $\text{N}^{3+} - 2e = \text{N}^{5+}$
- ☐ b. $2\text{H}^+ + 2e = \text{H}_2^0$
- ☐ c. $\text{S}^0 + 2e = \text{S}^{2-}$

კითხვა 8

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან რომელია აღდგენის პროცესი:

აირჩიეთ ერთი:

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



კითხვა 9

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რეაქციისთვის $\text{N}_{2(\text{g})} + 3 \text{H}_{2(\text{g})} \rightarrow 2\text{NH}_{3(\text{g})}$ მოქმედ მასათა კანონი ჩაიწერება ასე:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $V=k[\text{N}_2]$
- ☐ b. $V=k[\text{N}_2][\text{H}_2]^3$
- ☐ c. $V=k[\text{N}_2][\text{H}_2]$
- ☐ d. $V=[\text{H}_2]$

კითხვა 10

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 11

ჯერ პასუხგაუცემელი

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. 2;
- ☐ c. 13;
- ☐ d. 8;

კითხვა 12

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციისთვის $\text{KMnO}_4 + \text{HCl} = \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$ მარილმჟავასთვის მიღებული კოეფიციენტი:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. 4;
- ☐ b. 14;
- ☐ c. 16;



კითხვა 13

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

კითხვა 14

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

კალიუმის ქლორიდის ნალღობის ელექტროლიზის დროს კათოდური პროცესია:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $2H_2O - 4e = O_2 + 4H^+$
- ☐ b. $2H_2O + 2e \rightarrow H_2 + 2OH^-$
- ☐ c. $K^+ + 1e \rightarrow K^0$



კითხვა 15

ჯერ პასუხაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რა არის რეაქციის შიგა ენერგია:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა 16

ჯერ პასუხაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ნატრიუმის ქლორიდის წყალხსნარის ელექტროლიზის დროს ანოდური პროცესია:

აირჩიეთ ერთი:

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



კითხვა 17

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 18

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

კალიუმის ნიტრატის წყალხსნარის ელექტროლიზის დროს კათოდზე მიიღება:

აირჩიეთ ერთი:

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



კითხვა 19

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილი სიტყვებიდან რომელი გაატარებს ელექტრულ დენს:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა 20

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

მოქმედ მასათა კანონის თანახმად, რეაქციის სიჩქარე პირდაპირპროპორციულია:

აირჩიეთ ერთი:

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



კითხვა 21

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან რომელი ელექტროლიტი შეიცავს წყალხსნარში წყალბადის კატიონს:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. HCl
- ☐ b. NaOH
- ☐ c. NaCl

კითხვა 22

ჯერ პასუხგაუცემელი

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



კითხვა 23

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

1 მოლი რკინის ქლორიდის FeCl_3 დისოციაციის დროს წარმოიქმნება:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. 2 მოლი Fe^{3+} , 3 მოლი Cl^-
- ☐ b. 1 მოლი Fe^{3+} , 3 მოლი Cl^-
- ☐ c. 3 მოლი Fe^{3+} , 1 მოლი Cl^-

კითხვა 24

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

საით გადაიხრება წონასწორობა $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \leftrightarrow 2\text{NH}_3$ წნევის გაზრდით?

აირჩიეთ ერთი:

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



კითხვა 25

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან რომელი მარილი გვადლევს წყალხსნარში ქლორიდ-იონს:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა 26

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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



კითხვა 27

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან იონთა რომელი წყვილი ვერ იარსებებს ერთდროულად წყალხსნარში:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. Na^+ და NO_3^-
- ☐ b. H^+ და Cl^-
- ☐ c. Ag^+ და I^-

კითხვა 28

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 29

ჯერ პასუხგაცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რამდენი გრამი ფოსფორმჟავაა H_3PO_4 200 მლ 2M ხსნარში?

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა 30

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. 0,5;
- ☐ d. 2,25;



კითხვა 31

ჯერ პასუხაუცემელი

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

კითხვა 32

ჯერ პასუხაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი იონური განტოლება შეესაბამება შემდეგ მოლეკულურ განტოლებას:
 $\text{AgNO}_3 + \text{NaI} = \text{AgI} \downarrow + \text{NaNO}_3$

აირჩიეთ ერთი:

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



კითხვა 33

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 34

ჯერ პასუხგაუცემელი

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 35

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ნივთიერების უნარს გაიხსნას ამა თუ იმ გამხსნელში ეწოდება:

აირჩიეთ ერთი:

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

