

ATSAKYMŲ LAPAS

Kandidato identifikavimo kodas

(iš Mokinių registro)

Kandidato parašas

Pasirašydamas patvirtinu, kad šis atsakymų lapas
yra mano ir kad užduotis atlikau savarankiškai
(t. y. be pagalbos)

Informacija iš vykdymo protokolo:

Grupė

, vieta (eilės numeris protokole)

I DALIS

01.

02.

03.

 $c(\text{H}^+) =$

mol/L

04.

kcal

05.

kJ

06.

07.

mol

08.

09.

10.

min.

11.

12.

13.

14.

15.



16.

17.

18.

19.

20.

II DALIS**1 klausimas**

1.1.

Ant anodo

(3)

Ant katodo

Elektrolizės bendroji lygtis

1.2.1.

(1)

1.2.3.

(3)

1.2.2.

(1)

1.3.

Sutrumpintoji joninė cheminės reakcijos lygtis

(2)

Požymis

2 klausimas

2.1.

(1)

2.2.

(1)



2.3. (1)

2.4. (1)

2.5.1. Cheminė formulė (2) Priežastis	2.5.2. Dujų tirpumas g/kg (2) Molinė koncentracija mol/L
--	---

2.6. (2)

3 klausimas

3.1. (1)	3.3. (1)
--	--

3.2. (1)	
--	--

3.4.1. (1)	3.4.2. (1)
--	--

3.5. Panašumas (2) Skirtumas

3.6. (1)

3.7. (1)

4 klausimas

4.1. (1)

4.2. (1)

4.3.1. $K_c =$ (1) 4.3.2. (1)

4.4.1. $\text{H}_2\text{SO}_4 \cdot \text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2 \dots\dots\dots$ (1)

4.4.2. (3)

4.5. (2)

4.6. (1)