

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)

2025 M. CHEMIJOS VALSTYBINIO BRANDOS EGZAMINO II DALIS. Pagrindinė sesija

Nacionalinė
švietimo
agentūra

ATSAKYMŲ LAPAS

Kandidato identifikavimo kodas
(iš Mokinių registro)

Informacija iš vykdymo protokolo:

Grupė

, vieta (eilės numeris protokole)

Kandidato parašas

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

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

Ant katodo

Elektrolizės bendroji lygtis

(3)

1.2.1.

(1)

1.2.2.

(1)

1.2.3.

(3)

1.3.

Sutrumpintoji joninė cheminės reakcijos lygtis

Požymis

(2)

2 klausimas

2.1.

(1)

2.2.

(1)

2.3.

(1)

2.4.

(1)

2.5.1.

Cheminė formulė

Priežastis

(2)

2.5.2.

Dujų tirpumas

Molinė koncentracija

g/kg (2)

mol/L

2.6.

(2)

3 klausimas

3.1.

(1)

3.2.

(1)

3.3.

(1)

3.4.1.

(1)

3.4.2.

(1)

3.5.

Panašumas

Skirtumas

(2)