



ქალაქ თბილისის მუნიციპალიტეტის საკრებულო



გ ა ნ კ ა რ ბ უ ლ ე ბ ა № 60
— — —

30 მარტი
“ — — — ” — — — — — 2018 წ

ქ. თბილისი

ქ. თბილისში, ვაკის რაიონში, სოფელ თხინვალაში, თხინვალას ქუჩა №2-ში, ავთო ვარაზის ქუჩა №50-ში, ავთო ვარაზის ქუჩა №58-ში არსებულ მიწის ნაკვეთებზე (საკადასტრო კოდი: №72.16.22.287; 72.16.22.288; 72.16.22.246; 72.16.15.770; 72.16.15.764; 72.16.15.762; 72.16.22.245; 72.16.15.765; 72.16.15.766; 72.16.15.768; 72.16.15.769; 72.16.22.247; 72.16.22.193; 72.16.15.763; 72.16.15.767) თაუნჰაუზის ტიპის საცხოვრებელი სახლების და მრავალბინიანი საცხოვრებელი სახლების განაშენიანების რეგულირების გეგმის კორექტირებული პროექტის დამტკიცების შესახებ

საქართველოს ორგანული კანონის - „ადგილობრივი თვითმმართველობის კოდექსი“ მე-16 მუხლის მე-2 პუნქტის „ე“ ქვეპუნქტის, 61-ე მუხლის მე-2 პუნქტის, 73-ე მუხლის მე-2 პუნქტის „თ“ ქვეპუნქტის, „საქართველოს ზოგადი ადმინისტრაციული კოდექსის“ 63-ე მუხლის, ქალაქ თბილისის საკრებულოს 2016 წლის 24 მაისის №14-39 დადგენილებით დამტკიცებული „ქ. თბილისის მუნიციპალიტეტის ტერიტორიების გამოყენებისა და განაშენიანების რეგულირების წესების“ მე-40 მუხლის, ქალაქ თბილისის მუნიციპალიტეტის ტერიტორიების გამოყენებისა და განაშენიანების რეგულირების საკითხთა საბჭოს 2017 წლის 7 სექტემბრის №36 ოქმის და ქ. თბილისის მუნიციპალიტეტის მერის 2018 წლის 22 მარტის №12-031808137-03 წერილის (AR1535873) შესაბამისად, ქ. თბილისის მუნიციპალიტეტის საკრებულო ადგენს:

1. დამტკიცებული იქნას ქ. თბილისში, ვაკის რაიონში, სოფელ თხინვალაში, თხინვალას ქუჩა №2-ში, ავთო ვარაზის ქუჩა №50-ში, ავთო ვარაზის ქუჩა №58-ში არსებულ მიწის ნაკვეთებზე (საკადასტრო კოდი: №72.16.22.287; 72.16.22.288; 72.16.22.246; 72.16.15.770; 72.16.15.764; 72.16.15.762; 72.16.22.245; 72.16.15.765; 72.16.15.766; 72.16.15.768; 72.16.15.769; 72.16.22.247; 72.16.22.193; 72.16.15.763; 72.16.15.767) თაუნჰაუზის ტიპის საცხოვრებელი სახლების და მრავალბინიანი საცხოვრებელი სახლების განაშენიანების რეგულირების გეგმის კორექტირებული პროექტი, ქალაქ თბილისის მუნიციპალიტეტის

სსიპ - ქალაქ თბილისის მუნიციპალიტეტის არქიტექტურის სამსახურის ელექტრონულ გვერდზე www.tas.ge რეგისტრირებული AR1535873 განაცხადის შესაბამისად (იხ. თანდართული უფლებრივი ზონირების რუკა).

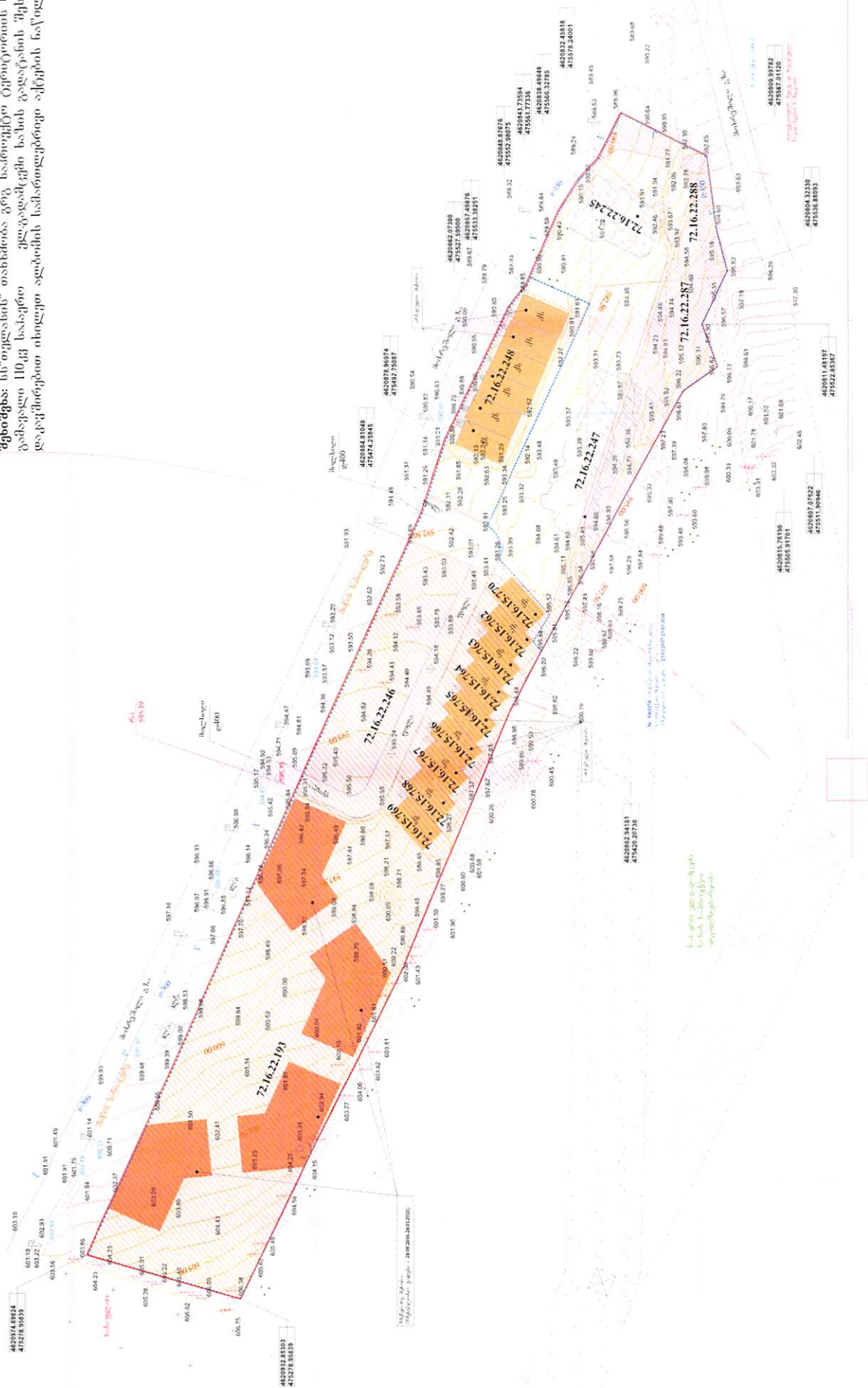
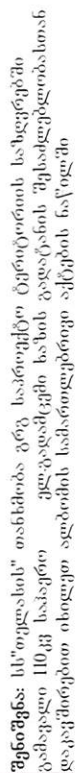
2. აღნიშნული განკარგულების შესაბამისად, გასატარებელი ღონისძიებების განხორციელება დაევალოს ქალაქ თბილისის მუნიციპალიტეტის მერიის ურბანული განვითარების საქალაქო სამსახურს.

3. განკარგულება ძალაშია ხელმოწერისთანავე.

4. განკარგულება, ერთი თვის ვადაში, შეიძლება გასაჩივრდეს თბილისის საქალაქო სასამართლოს ადმინისტრაციულ საქმეთა კოლეგიაში (მისამართი: ქ. თბილისი, დავით აღმაშენებლის ხეივანი, მე-12 კმ., №6).

საკრებულოს თავმჯდომარე

გიორგი ტყემალაძე

[illegible]



ქ.თბილისი, თბილისკლას ქ. #2

შპს „გრინ დეველოპმენტის“ საოპერაციო

დირექტორს ბატონ: ზურაბ

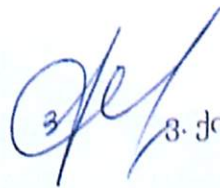
წვერიკმაზაშვილს

ბატონო ზურაბ,

თქვენი 2017 წლის 29 მაისის №17/05 წერილის პასუხად გაცნობებთ, რომ სს „თელასის“ 20.06.2017 წლის ტექნიკური საბჭოს სხდომის ოქმი № 103-ის მიხედვით მიღებული გადაწყვეტილების შესაბამისად, თქვენს მიერ წარმოდგენილი 110 კვ-ის ორჯაჭვიანი საპერო ელექტროგადამცემი ხაზები „დიდუბე-1ა-2“-ის № 14 - № 15 საყრდენებს შორის რეკონსტრუქციის მუშა პროექტი სს „თელასის“ მიერ ჩაითვალოს შეთანხმებულად, შპს „გრინ დეველოპმენტის“ მიერ საპროექტო უბნის ტერიტორიის მფლობელის მხრიდან მშენებლობაზე ნებართვის წარმოდგენის შემდგომ.

პატივისცემით

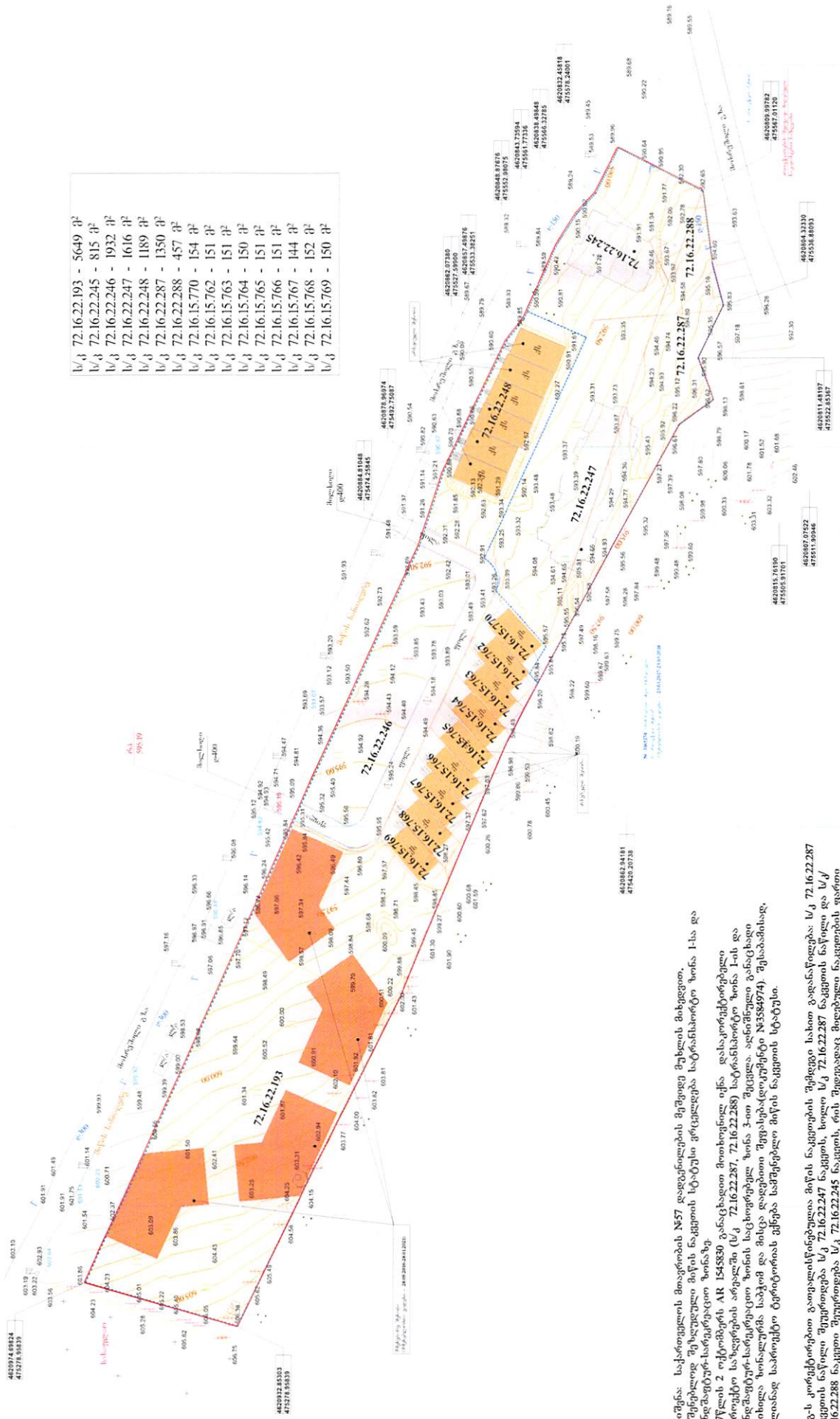
ტექნიკური დირექტორი

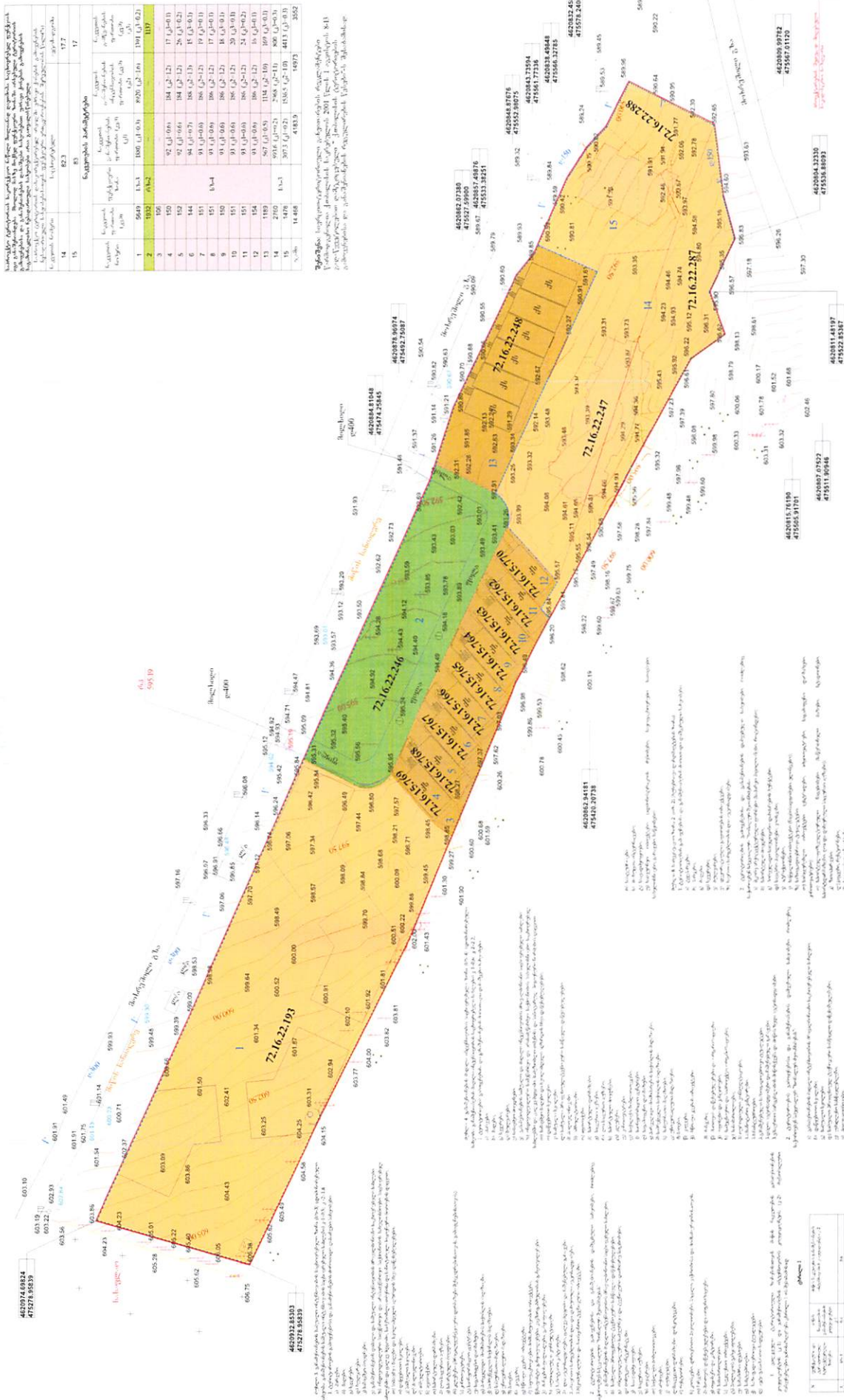
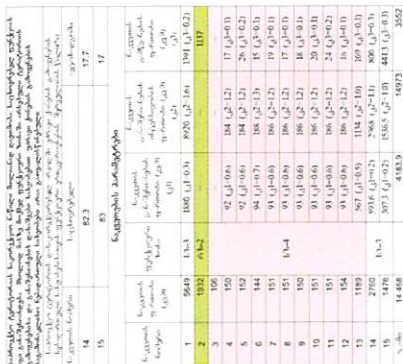
 ვ. ქიქლაძე

შეადგინა

მაღალი ძაბვის განყოფილების

უფროსი ჯ.ჯამაგიძე



[illegible]

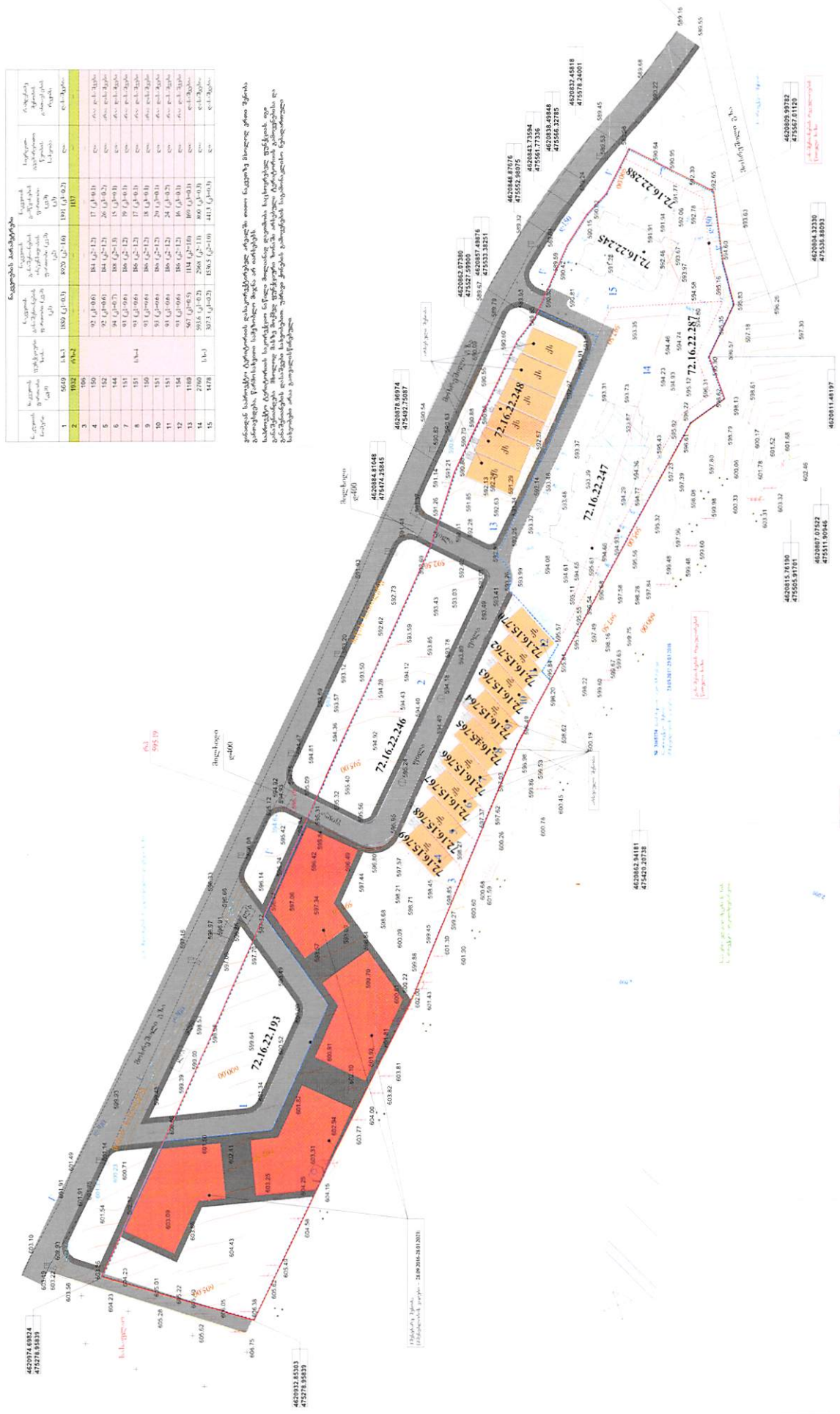


6. Appendix
Feedback

[illegible]

Adapted from *Journal of Management Education*, 20(1), 1996, pp. 10-12. Copyright 1996 by Sage Publications, Inc. All rights reserved.

Question	Answer
1. What is the purpose of the experiment?	To determine the effect of temperature on the rate of reaction between hydrogen peroxide and potassium iodide.
2. What is the chemical equation for the reaction?	$2H_2O_2(aq) \rightarrow 2H_2O(l) + O_2(g)$
3. What is the independent variable?	Temperature (°C)
4. What is the dependent variable?	Rate of reaction (measured by volume of oxygen gas produced per unit time)
5. What are the controlled variables?	Concentration of hydrogen peroxide, concentration of potassium iodide, volume of hydrogen peroxide, volume of potassium iodide, total volume of the reaction mixture.
6. What is the hypothesis?	The rate of reaction will increase with increasing temperature.
7. What is the procedure?	1. Prepare a series of test tubes containing different volumes of hydrogen peroxide and potassium iodide solutions at different temperatures. 2. Mix the solutions and measure the volume of oxygen gas produced over a fixed period of time. 3. Repeat the experiment for each temperature.
8. What are the results?	The rate of reaction increases with increasing temperature.
9. What is the conclusion?	The hypothesis is supported: the rate of reaction increases with increasing temperature.



შენიშვნა: სს"თეფისი"- თანხმობა გრე საპროექტო ტერიტორიის საზღვრებში გაკვეთილი 10-დან ლაკაციონ კლავატურები წახოს შესასწავლებელათა ხთან

[illegible]