

# სავარჯიშო 2

დამოუკიდებელი სამუშაოს ფორმატში

სახელი და გვარი:

ჯგ.: (მოცემული ზედა ველი იხსნება ორჯერ დაჭერით)

(საკითხი 5) 1. შეარჩიეთ ნებისმიერი ელემენტი (წყალბადიდან კალციუმის დიაპაზონში) და აღნიშნეთ შერჩეული ელემენტის ატომის შემდეგი მახასიათებლები: **A** ატომში შემავალი ელექტრონების მთლიანი რაოდენობა; **B** რამდენი ელექტრონული შრე გააჩნია მოცემულ ატომს; **C** რამდენი ელექტრონი აქვს ბოლო (ანუ სავალენტო) შრეზე; **D** რა უმაღლეს ვალენტობას ამჟღავნებს მოცემული ატომი ელექტრონთა გაცემის შემთხვევაში და ელექტრონთა მიერთების შემთხვევაში. მაგალითად:

| ელემენტი  | A  | B | C | D    |
|-----------|----|---|---|------|
| C         | 6  | 2 | 4 | 4; 4 |
| P         | 15 | 3 | 5 | 5; 3 |
| S         |    |   |   |      |
| შერჩეული: |    |   |   |      |
| შერჩეული: |    |   |   |      |

(საკითხი 5) 2. შემდეგი ცხრილი ახასიათებს ელემენტის ატომის უპირატესობებს, ბოლო შრიდან გასცეს თუ პირიქით დამატებით მიიერთოს ელექტრონები. მოცემული მწკრივიდან ცხრილის შესაბამის უჯრაში ჩასვით შემდეგი ელემენტები: Si; Ca; P; O; K; H; Be; Na; N; C; Cl

|                      |    |  |  |  |  |  |  |
|----------------------|----|--|--|--|--|--|--|
| ურჩავნია<br>ბაცავა   | Ca |  |  |  |  |  |  |
| სულ<br>ერთია         | Si |  |  |  |  |  |  |
| ურჩავნია<br>მიართება | P  |  |  |  |  |  |  |

(საკითხი 7) 1. მოცემული მწკრივიდან ცხრილის შესაბამის უჯრაში ჩასვით შემდეგი ელემენტები:

P; Cl; Mg; B; O; Na; S; Zn; Fe

|                   |  |  |  |  |
|-------------------|--|--|--|--|
| ლითონი            |  |  |  |  |
| აფორტარული ლითონი |  |  |  |  |
| არალითონი         |  |  |  |  |