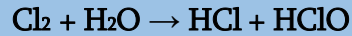


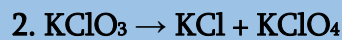
# ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციები

გვარი-----ჯგუფი-----თარიღი-----

1. განსაზღვრეთ მოცემული ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციის ტიპი:

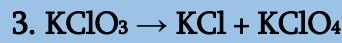


- ა. მოლეკულათშორისი
- ბ. თვითჟანგვა-თვითაღდგენის
- გ. შიგამოლეკულური
- დ. ნეიტრალიზაციის



მოცემული ჟანგვა-აღდგენით რეაქციაში ყველა კოეფიციენტის ჯამი ტოლია:

- ა. 2
- ბ. 4
- გ. 6
- დ. 8



განსაზღვრეთ მოცემული ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციის ტიპი:

- ა. მოლეკულათშორისი
- ბ. თვითჟანგვა-თვითაღდგენის
- გ. შიგამოლეკულური
- დ. ნეიტრალიზაციის



განსაზღვრეთ მოცემული ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციის ტიპი:

- ა. მოლეკულათშორისი
- ბ. თვითჟანგვა-თვითაღდგენის
- გ. შიგამოლეკულური
- დ. ნეიტრალიზაციის



საწყისი ნივთიერებების კოეფიციენტის ჯამი ტოლია:

- ა. 12
- ბ. 14
- გ. 16
- დ. 18

6. ჟანგვა-აღდგენით რეაქციაში:  $\text{MnO}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$   
ყველა ნივთიერების კოეფიციენტების ჯამი ტოლია:

- ა. 2
- ბ. 4
- გ. 6
- დ. 9

7. რომელი ქიმიური რეაქცია არ არის ჟანგვა-აღდგენითი?

- ა.  $\text{N}_2 + 2\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$
- ბ.  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
- გ.  $\text{CaO} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{CaCO}_3$
- დ.  $\text{Cl}_2 + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{NaCl}$

8. მოცემულ ქიმიურ რეაქციაში:  $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \rightarrow 2\text{NH}_3$

მჟანგავის და აღმდგენის კოეფიციენტები, შესაბამისად, არის:

- ა. 1 და 1
- ბ. 1 და 3
- გ. 2 და 1
- დ. 2 და 3

9.  $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{KMnO}_4 + \text{MnCl}_2 + \text{O}_2$

განსაზღვრეთ მოცემული ჟანგვა-აღდგენითი რეაქციის ტიპი:

- ა. მოლეკულათშორისი
- ბ. თვითჟანგვა-თვითაღდგენის
- გ. შიგამოლეკულური
- დ. ნეიტრალიზაციის

10.  $\text{KMnO}_4 \rightarrow \text{KMnO}_4 + \text{MnCl}_2 + \text{O}_2$

მოცემულ ჟანგვა-აღდგენით რეაქციაში მჟანგავის მიერ შეძენილი ელექტრონების რიცხვია:

- ა. 2
- ბ. 4
- გ. 6
- დ. 8

პასუხები:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
ბ	დ	ბ	ა	დ	დ	ბ	ბ	ბ	ბ

პროექტი 2020