

## ჟანგვის რიცხვი-2

გვარი-----ჯგუფი-----თარიღი-----

1. რთული იონის შემადგენელი ატომების ჟანგვის რიცხვების ალგებრული ჯამი ტოლია:

- ა. ნულის
- ბ. ერთის
- გ. ორის
- დ. იონის მუხტის

2. მოლეკულის შემადგენელი ატომების ჟანგვის რიცხვების ალგებრული ჯამი ტოლია:

- ა. ნულის
- ბ. ერთის
- გ. ორის
- დ. იონის მუხტის

3. ქლორის ჟანგვის რიცხვი ნაერთებში:  $\text{HClO}$ ,  $\text{HClO}_2$ ,  $\text{HClO}_3$ ,  $\text{HClO}_4$ , შესაბამისად, ტოლია

- ა. +1,+2,+3,+4
- ბ. +1,+3,+5,+7
- გ. +1,+2,+5,+6
- დ.+3,+5,+7,+9

4. გოგირდის ჟანგვის რიცხვი ბინარულ ნაერთებში:  $\text{SO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{S}$ , შესაბამისად, ტოლია:

- ა. +1,+2,+3
- ბ. +2,+4,+5
- გ. +4,-4,-2
- დ.+4,+6,-2

5. არამეტალის ჟანგვის რიცხვი რთულ იონებში:  $(\text{NO}_3)^-$ ,  $(\text{SO}_4)^{2-}$ ,  $(\text{CO}_3)^{2-}$ , შესაბამისად, ტოლია:

- ა. +1,+2,+3
- ბ. +3,+3,+5
- გ. +5,+2,+4
- დ.+5,+6,+4

6. მოცემულ მარილებში:  $\text{FeCl}_2$ ,  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  მეტალის ჟანგვის რიცხვი, შესაბამისად, არის:

- ა. +1,+2,+3
- ბ. +2,+2,+3
- გ. +3,+2,+3
- დ.+3,+2,+2

7. მოცემულ მარილებში:  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$  მეტალის ჟანგვის რიცხვი, შესაბამისად, არის:

- ა. +1,+2
- ბ. +1,+3
- გ. +2,+3
- დ.+2,+4

8. ნაერთებში  $\text{Cr}(\text{OH})_3$ ,  $\text{Cr}_2\text{O}_3$ ,  $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ ,  $\text{CrO}_3$  ქრომის ჟანგვის რიცხვი ერთნაირია, გარდა ერთი შემთხვევისა. რომელია ეს გამონაკლისი?

- ა.  $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- ბ.  $\text{Cr}_2\text{O}_3$
- გ.  $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
- დ. $\text{CrO}_3$

9. აზოტის ჟანგვის რიცხვი ოქსიდებში:  $\text{N}_2\text{O}$ ,  $\text{NO}$ ,  $\text{NO}_2$ , შესაბამისად, არის:

- ა. +1,+2,+3
- ბ. +1,+3,+5
- გ. +1,+2,+4
- დ.+2,+3,+5

10. წყალბადის ჟანგვის რიცხვი ნაერთებში:  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{NaH}$ , შესაბამისად, არის:

- ა. +1,+2,+3
- ბ. +1,+3,-1
- გ. +1,+1,-1
- დ.+2,+3,+5

პასუხები:

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

მშენებლობა