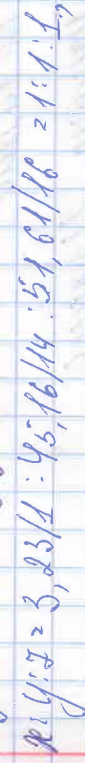




2) Установление формул веществ.

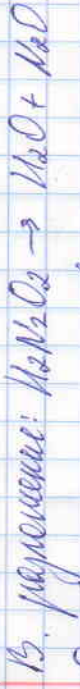
Определили формулу $\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$



Кислотная формула HNO , но по условию это окислительная кислота, поэтому логично, учитывая, что её формула $\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$ - дигидроксид азота.

Уравнение диссоциации $\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2 \leftrightarrow \text{H}^+ + \text{HN}_2\text{O}_2^-$

5. Структурная формула.



Описание окислительной формулы: $2\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{HNO}_3$

Множественно можно: $\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{N}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

3) Структурная формула азотистой кислоты и азотистой соли.



Становится очевидным, что $\text{H}_2\text{N}_2\text{O}_2$ - это азотистая кислота.

4) А. В кислой среде разлагается с образованием H_2O , при этом образуется оксид азота (NO), который имеет окислительные свойства. $2\text{HNO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{HNO}_3$

5. Структурная формула. HNO_2 разлагается с образованием H_2O и NO . При этом образуется оксид азота (NO), который имеет окислительные свойства. $2\text{HNO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{HNO}_3$

6. Структурная формула. HNO_2 разлагается с образованием H_2O и NO . При этом образуется оксид азота (NO), который имеет окислительные свойства. $2\text{HNO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{HNO}_3$

7. Структурная формула. HNO_2 разлагается с образованием H_2O и NO . При этом образуется оксид азота (NO), который имеет окислительные свойства. $2\text{HNO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{HNO}_3$

8. Структурная формула. HNO_2 разлагается с образованием H_2O и NO . При этом образуется оксид азота (NO), который имеет окислительные свойства. $2\text{HNO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{HNO}_3$

9. Структурная формула. HNO_2 разлагается с образованием H_2O и NO . При этом образуется оксид азота (NO), который имеет окислительные свойства. $2\text{HNO}_2 + \text{O}_2 = 2\text{HNO}_3$

