

Мусир Турусбеков амангору  
№33 жаыла билим берүүчү орто  
мектебинин 9-классынын окуучусу.  
Чукуева Айыранов III-кыска  
жарата элишиядан жазган  
тесттик иши

4

17.03.22

1) Атомундун катмарында  $[N_2]$  атомун  
болжолдогон катар

- a) I
- b) III ✓
- c) IV
- d) V

2) Атомундун суту маанасын катары менен байланыштырып  
- мол катары болжолдогон атомундун катары менен

- a) коваленттик үчүлүк
- b) коваленттик бирилик ✓
- c) атомдук аксендордун үчүлүк

3) Натрийдин атомундун маанасын катары менен байланыштырып  
- мол катары болжолдогон атомундун катары менен

- a) 67, 22
- b) 89, 62
- c) 111, 112 ✓
- d) 134, 142, 156, 61

4) Атомундун катмарында  $[N_2]$  атомун  
болжолдогон катары менен байланыштырып

- a) атомундун катмарында
- b) атомундун катмарында
- c) атомундун катмарында

5) Атомундун катмарында  $[N_2]$  атомун  
болжолдогон катары менен байланыштырып

- a) 3 мол атом
- b) 3 мол атом
- c) 3 мол атом

6) Атомундун катмарында  $[N_2]$  атомун  
болжолдогон катары менен байланыштырып

a)  $H_2O$  b)  $NO$  c)  $NO_2$  d)  $N_2O_5$  g)  $N_2O_5$   
7) Атомундун катмарында  $[N_2]$  атомун  
болжолдогон катары менен байланыштырып

- a)  $N_2O_5 + H_2O =$
- b)  $NO + H_2O =$  ✓
- c)  $Ca(NO_3)_2 + H_2O =$
- d)  $N_2O_5 + H_2O =$

8) Натрийдин атомундун маанасын катары менен байланыштырып  
- мол катары болжолдогон атомундун катары менен

- a) атомундун катмарында
- b) атомундун катмарында
- c) атомундун катмарында

9) Натрийдин атомундун маанасын катары менен байланыштырып  
- мол катары болжолдогон атомундун катары менен

- a)  $CaCO_3$
- b)  $MgCl_2$
- c)  $NaCl$
- d)  $NaOH$
- e)  $CaCO_3$
- f)  $NaCl$
- g)  $CaCO_3$

10) Натрийдин атомундун маанасын катары менен байланыштырып  
- мол катары болжолдогон атомундун катары менен

- a)  $Na$
- b)  $H_2O$
- c)  $Na_2CO_3$
- d)  $NaOH$
- e)  $CaCO_3$
- f)  $NaCl$
- g)  $CaCO_3$

М. Пурисберов отомогозо  
№.033 Төрөлнө бичирч берүүгээр  
орто мектебинин 9-классынан  
окуучусу Синалцова Аянол  
III - Бейреске корая кимия  
сабагынан тагын тасты.

4

1) Аммоний даян көптөгөн валенттуулугу бар көмүс?  $[NH_4]^+$

- a) I
- б) II
- в) III
- г) IV
- д) V

2) Аммиак суюу көмүс кислотасын дайындаган көптөгөн металлдардын арасында реакцияга киреб?  $NH_3$

- a) коваленттик чыгаруу
- б) коваленттик үйлөшүү
- в) гомополярдык коваленттик байланыш
- г) суулануу

3) H. M. змоль аммоний анионунун атомдук массасын жана анын массалуулугун тапкыла.  $NH_4^+$

- a) 67, 21
- б) 85, 61
- в) 112, 41
- г) 155, 81

4) Көптөгөн металлдардын арасында аммоний анионунун атомдук массасын тапкыла.  $NH_4^+$

- a) 17, 14
- б) 17, 14
- в) 17, 14
- г) 17, 14

5) Аммиак көптөгөн металлдардын арасында аммоний анионунун атомдук массасын тапкыла.  $NH_4^+$

a) - 3 мол  $NO_2$  2) 0 мол  $NO_2$  3) 3 мол  $NO_2$  4) 2 мол  $NO_2$  5) 1 мол  $NO_2$  6) 0 мол  $NO_2$

б)  $NO_2$  металл ионун анионго айландыруу үчүн зарыл.  $NO_2$  металл ионун анионго айландыруу үчүн зарыл.  $NO_2$  металл ионун анионго айландыруу үчүн зарыл.

- a)  $N_2O$
- б)  $NO$
- в)  $NO_2$
- г)  $N_2O_3$
- д)  $N_2O_5$

7) Аммиак кислотанын анионун табуу үчүн зарыл.

- a)  $N_2O_5 + H_2O$
- б)  $NO + H_2O$
- в)  $NO_2 + H_2O$
- г)  $Ca(NO_3)_2 + H_2O$
- д)  $MnO_2 + H_2O$

8) Аммиак кислотанын анионун табуу үчүн зарыл.  $NH_4^+$

- a) күчтүү кислотанын аниону
- б) күчтүү кислотанын аниону
- в) күчтүү кислотанын аниону
- г) күчтүү кислотанын аниону

9) Толонке заттардан кайсына  
эритмеде карбонат иону окотойт.

а)  $\text{CaCO}_3$  б)  $\text{HCl}$  в)  $\text{NaCl}$  г)  $\text{NaOH}$  д)  $\text{CO}_2$

10)  $\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3$  Айналуу үчүн ишке  
ашуурууга керектүү зат.

а)  $\text{Na}$  б)  $\text{H}_2\text{O}$  в)  $\text{H}_2\text{CO}_3$  г)  $\text{NaOH}$  д)  $\text{CO}_2$ .

9) Полоний заттардан кайсына со  
эритмеде карбонат иону өмөктөйт.

а)  $\text{CaCO}_3$  б)  $\text{HCl}$  в)  $\text{NaCl}$  г)  $\text{NaOH}$  д)  $\text{CO}_2$

10)  $\text{NaHCO}_3 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3$  Айналуучу ишке  
ашуучу керекчи зат.

а)  $\text{Na}$  б)  $\text{H}_2\text{O}$  в)  $\text{H}_2\text{CO}_3$  г)  $\text{NaOH}$  д)  $\text{CO}_2$ .