



# Download

[Нью Инглиш Миллениум Решебник 7 Класс с торрента](#)

## Итоговая работа за курс основной школы

### Вариант 1

ЧАСТЬ А. Тестовые задания с выбором ответа

- (3 балла). Схема распределения электронов по энергетическим уровням в атоме химического элемента, образующего соединения, соответствующие общим формулам  $H_2E$  и  $EO_3$ :  
А. 2e, 6e.                      В. 2e, 8e, 6e.  
Б. 2e, 8e, 5e.                    Г. 2e, 8e, 7e.
- (3 балла). Электронное строение иона  $[+x]_2^+$  соответствует элементу, символ которого:  
А. Na.    Б. H.    В. Li.    Г. He.
- (3 балла). Ряд элементов, расположенных в порядке увеличения атомных радиусов:  
А. S—P—Si.                      В. Se—S—O.  
Б. P—S—O.                        Г. Be—B—Al.
- (3 балла). Термин «молекула» нельзя использовать при характеристике соединения, формула которого:  
А.  $O_2$ .    Б.  $K_2O$ .    В.  $H_2O$ .    Г. CO.
- (3 балла). Оксид углерода (IV) является:  
А. Амфотерным.                  В. Несолеобразующим.  
Б. Кислотным.                    Г. Основным.
- (3 балла). Ряд формул веществ, реагирующих с разбавленной серной кислотой:  
А. Cu, CuO, NaOH.                В. Ag, KOH, MgO.  
Б. Ba(OH)<sub>2</sub>, SO<sub>2</sub>, Mg.              Г. Mg, CuO, BaCl<sub>2</sub>.
- (3 балла). Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:  
А. KOH и NaCl.                    В. CuCl<sub>2</sub> и KOH.  
Б. MgCl<sub>2</sub> и HNO<sub>3</sub>.                Г. Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> и Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.

96

- (3 балла). Степень окисления +3 у атома хрома в соединении с формулой:  
А. CrO.    Б. Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.    В. CrO<sub>3</sub>.    Г. H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>.
- (3 балла). Уравнению реакции  $2NO + O_2 = 2NO_2$  соответствует схема превращения:  
А.  $\overset{+2}{N} \rightarrow \overset{+5}{N}$ .                      В.  $\overset{-3}{N} \rightarrow \overset{+2}{N}$ .  
Б.  $\overset{-4}{N} \rightarrow \overset{0}{N}$ .                        Г.  $\overset{+2}{N} \rightarrow \overset{+4}{N}$ .
- (3 балла). Формула предельного одноатомного спирта:  
А. CH<sub>2</sub>O.    Б. C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>.    В. CH<sub>4</sub>O.    Г. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>.

ЧАСТЬ Б. Задания со свободным ответом

- (8 баллов). Составьте уравнения химических реакций между веществами, формулы которых:  
А. Ca и S.                              В. CaO и H<sub>2</sub>O.  
Б. Ca(OH)<sub>2</sub> и H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.              Г. Ca и O<sub>2</sub>.
- (6 баллов). Составьте генетический ряд кальция.
- (8 баллов). Составьте молекулярное уравнение реакции, соответствующее схеме  $\overset{0}{N_2} \rightarrow 2\overset{-3}{N}$ . Разберите его с точки зрения ОВР.
- (4 балла). По краткому ионному уравнению  $Cu^{2+} + 2OH^- = Cu(OH)_2 \downarrow$  составьте молекулярное уравнение.
- (4 балла). Какой объем оксида углерода (IV) образуется при сгорании 11,2 л пропана?

### Вариант 2

ЧАСТЬ А. Тестовые задания с выбором ответа

- (3 балла). Схема распределения электронов по энергетическим уровням в атоме химического элемента, образующего соединения, соответствующие общим формулам  $ЭH_2$  и  $ЭO$ :  
А. 2e, 8e, 4e.                      В. 2e, 8e, 2e.  
Б. 2e, 8e, 3e.                      Г. 2e, 8e, 1e.

97

---

[Нью Инглиш Миллениум Решбник 7 Класс с торрента](#)



Решебник учебника Решебник Рабочей тетради.. Гроза О Л , онлайн ответы на ОТВЕТ ру ГДЗ решебник по английскому языку 7 класс Н.. Н Деревянко ГДЗ решебник Что с сайтом? Английский язык 7 класс New Millennium English Н.

Н Спиши сейчас онлайн! Решебник по английскому языку 7 класс.. ГДЗ: Спиши готовые домашние задания по Английскому языку за 11 класс, решебник New Millennium English.

[Monacor Pa 900 Manual Dexterity](#)

ГДЗ и решебник для учебника - ГДЗ решебник по английскому языку 7 класс Н.. Н Деревянко. Н Деревянко Решебник New Millennium English 7 класс Скачать на компьютер.. New Millennium English, Н Н Деревянко С В Жаворонкова Английский язык 7 класс New Millennium English Н. [image to word file converter free download for android apk](#)

### Итоговая работа за курс основной школы

#### В а р и а н т 1

ЧАСТЬ А. Тестовые задания с выбором ответа

- (3 балла). Схема распределения электронов по энергетическим уровням в атоме химического элемента, образующего соединения, соответствующие общим формулам  $H_2E$  и  $EO_3$ :  
А. 2e, 6e.                      В. 2e, 8e, 6e.  
Б. 2e, 8e, 5e.                      Г. 2e, 8e, 7e.
- (3 балла). Электронное строение иона  $\left[ \begin{array}{c} +x \\ \text{---} \\ 2 \end{array} \right]$  соответствует элементу, символ которого:  
А. Na.    Б. H.    В. Li.    Г. He.
- (3 балла). Ряд элементов, расположенных в порядке увеличения атомных радиусов:  
А. S—P—Si.                      В. Se—S—O.  
Б. P—S—O.                      Г. Be—B—Al.
- (3 балла). Термин «молекула» нельзя использовать при характеристике соединения, формула которого:  
А.  $O_2$ .    Б.  $K_2O$ .    В.  $H_2O$ .    Г. CO.
- (3 балла). Оксид углерода (IV) является:  
А. Амфотерным.                      В. Несолеобразующим.  
Б. Кислотным.                      Г. Основным.
- (3 балла). Ряд формул веществ, реагирующих с разбавленной серной кислотой:  
А. Cu, CuO, NaOH.                      В. Ag, KOH, MgO.  
Б. Ba(OH)<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>, Mg.                      Г. Mg, CuO, BaCl<sub>2</sub>.
- (3 балла). Необратимая химическая реакция произойдет при сливании растворов веществ, формулы которых:  
А. KOH и NaCl.                      В. CuCl<sub>2</sub> и KOH.  
Б. MgCl<sub>2</sub> и HNO<sub>3</sub>.                      Г. Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub> и Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>.

96

- (3 балла). Степень окисления +3 у атома хрома в соединении с формулой:  
А. CrO.    Б. Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>.    В. CrO<sub>3</sub>.    Г. H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>.
- (3 балла). Уравнению реакции  $2NO + O_2 = 2NO_2$  соответствует схема превращения:  
А.  $\overset{+2}{N} \rightarrow \overset{+5}{N}$ .                      В.  $\overset{+3}{N} \rightarrow \overset{+2}{N}$ .  
Б.  $\overset{+4}{N} \rightarrow \overset{0}{N}$ .                      Г.  $\overset{+2}{N} \rightarrow \overset{+4}{N}$ .
- (3 балла). Формула предельного одноатомного спирта:  
А. CH<sub>2</sub>O.    Б. C<sub>4</sub>H<sub>10</sub>.    В. CH<sub>4</sub>O.    Г. C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>O<sub>2</sub>.

ЧАСТЬ Б. Задания со свободным ответом

- (8 баллов). Составьте уравнения химических реакций между веществами, формулы которых:  
А. Ca и S.                      В. CaO и H<sub>2</sub>O.  
Б. Ca(OH)<sub>2</sub> и H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>.                      Г. Ca и O<sub>2</sub>.
- (6 баллов). Составьте генетический ряд кальция.
- (8 баллов). Составьте молекулярное уравнение реакции, соответствующее схеме  $\overset{0}{N_2} \rightarrow \overset{-3}{2N}$ . Разберите его с точки зрения ОВР.
- (4 балла). По краткому ионному уравнению  $Cu^{2+} + 2OH^- = Cu(OH)_2 \downarrow$  составьте молекулярное уравнение.
- (4 балла). Какой объем оксида углерода (IV) образуется при сгорании 11,2 л пропана?

#### В а р и а н т 2

ЧАСТЬ А. Тестовые задания с выбором ответа

- (3 балла). Схема распределения электронов по энергетическим уровням в атоме химического элемента, образующего соединения, соответствующие общим формулам  $ЭH_2$  и  $ЭO$ :  
А. 2e, 8e, 4e.                      В. 2e, 8e, 2e.  
Б. 2e, 8e, 3e.                      Г. 2e, 8e, 1e.

97

[Alzip 1.4 Free Download For Mac](#)

---

[Cloud Mining Bitcoin Contracts For Contractors](#)

var q = '%d0%9d%d1%8c%d1%8e+%d0%b8%d0%bd%d0%b3%d0%bb%d0%b8%d1%88+%d0%bc%d0%b8%d0%bb%d0%bb%d0%b5%d0%bd%d0%b8%d1%83%d0%bc+%d1%80%d0%b5%d1%88%d0%b5%d0%b1%d0%bd%d0%b8%d0%ba+7+d0%ba%d0%bb%d0%b0%d1%81%d1%81';New Millennium English 7 класс.. Student's Book - Workbook, Н Н Деревянко Рабочая тетрадь по английскому 7 класс.. Деревянко Н Н New Millennium English 7 класс Student's Book - Workbook. [Canon 1210 Driver Win 7 64bit](#)

[Entrenamiento de base en futbol sala pdf](#)

34bbb28f04 [Cushman Serial Number Lookup](#)

34bbb28f04

[Advanced Pdf To Html Converter 1.7 Crack](#)