

Биология 6 класс

Продолжить заполнять таблицу по 29 параграфу (без диаграммы, диаграмму не нужно)

8 класс биология

Внимательно прочитать параграф 57, ответить на вопрос 2,6,7. Выполнить лабораторную работу.

Параграф 58, ответить на вопросы: 1,2,5

8 класс химия

Внимательно прочитать параграфы 36-37 (без прочтения данных параграфов, вы не сможете выполнить задания), стр. 227 № 4 и 5

9 класс биология

На странице 241 ответить на вопросы: 2,3,4

Также ответить на вопрос «Какую теорию происхождения жизни вы поддерживаете и почему»

9 класс химия выполнить следующие задания

Тест 3. Сведения о строении атома химического элемента. Изотопы
Вариант 1

A1. Заряд ядра атома магния:
 1) +36
 2) +24
 3) +12
 4) -12

A2. Элемент, атом которого содержит 40 электронов, — это:
 1) алюминий
 2) цирконий
 3) германий
 4) галлий

A3. Состав атома фосфора-31:
 1) 31 протон, 16 нейтронов, 31 электрон
 2) 15 протонов, 15 нейтронов, 15 электронов
 3) 15 протонов, 31 нейтрон, 15 электронов
 4) 15 протонов, 16 нейтронов, 15 электронов

Тест 4. Строение электронных оболочек атомов. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
Вариант 1

A1. Одинаковое число электронных слоев занято электронами в атомах:
 1) бериллия и азота
 2) азота и фосфора
 3) криптона и рубидия
 4) хлора и марганца

A2. Одинаковое число электронов во внешнем электронном слое:
 1) гелия и неона
 2) алюминия и кремния
 3) брома и хлора
 4) хрома и селена

A3. Распределение электронов по электронным слоям в атоме серы:
 1) 2 \bar{e} , 6 \bar{e}
 2) 8 \bar{e} , 6 \bar{e}
 3) 2 \bar{e} , 4 \bar{e}
 4) 2 \bar{e} , 8 \bar{e} , 6 \bar{e}

A4. С увеличением порядкового (атомного) номера элементов в периоде происходит:
 1) увеличение радиуса атомов
 2) увеличение числа заполняемых энергетических уровней
 3) усиление металлических свойств
 4) усиление притяжения электронов внешнего слоя к ядру

B1. В Периодической системе химических элементов с возрастанием порядкового (атомного) номера химического элемента периодически повторяются:
1) величина зарядов атомных ядер
2) число электронов во внешнем слое

Тест 3. Сведения о строении атома химического элемента. Изотопы
Вариант 2

A1. Заряд ядра атома цинка:
 1) -30
 2) +30
 3) +35
 4) +65

A2. Элемент, атом которого содержит 25 электронов, — это:
 1) титан
 2) хром
 3) марганец
 4) бром

A3. Состав атома кальция-40:
 1) 20 протонов, 40 нейтронов, 20 электронов
 2) 40 протонов, 20 нейтронов, 40 электронов
 3) 20 протонов, 20 нейтронов, 20 электронов
 4) 40 протонов, 40 нейтронов, 40 электронов

3) число энергетических уровней
4) число протонов в ядре
5) форма и характер оксидов и гидроксидов химических элементов
(Ответ запишите в виде последовательности цифр через запятую.)
О т в е т: _____

B2. Установите соответствие.

Число энергетических уровней в атоме	Символ химического элемента
A. 1	1. Al
Б. 2	2. Cu
В. 3	3. He
Г. 4	4. Sr
	5. C
	6. Rb

О т в е т:

А	Б	В	Г

B3. Установите соответствие.

Число электронов во внешнем электронном слое атома	Символ химического элемента
A. 7	1. Be
Б. 4	2. Sn
В. 5	3. I
Г. 1	4. K
	5. Al
	6. As

О т в е т:

А	Б	В	Г

C1. Электронная схема атома химического элемента 2 \bar{e} , 8 \bar{e} , 2 \bar{e} . Определите химический элемент, напишите его электронную и электронно-графическую формулы.

10 класс астрономия

Параграф 34, вопросы и задания

10 класс химия

По параграфу 18 выполнить задания

2. Заполните схему.



3. Нуклеотид — это

Заполните таблицу «Сравнение РНК и ДНК».

ПРИЗНАК СРАВНЕНИЯ	РНК	ДНК
Число полинуклеотидных цепочек		
Азотистые основания нуклеотидов		
Углевод в составе нуклеотидов		
Локализация в клетке		

Биотехнология — это

Биология 10 класс

Параграф 50. Вопросы 1,2, на стр. 180