

При выполнении заданий с кратким ответом впишите в поле для ответа цифру, которая соответствует номеру правильного ответа, или число, слово, последовательность букв (слов) или цифр. Ответ следует записывать без пробелов и каких-либо дополнительных символов.

В заданиях, где нужно установить соответствие между двумя столбцами, ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца. Некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз или не использоваться вообще. Например: А1Б1В4Г2.

Если вариант задан учителем, вы можете вписать или загрузить в систему ответы к заданиям с развернутым ответом. Учитель увидит результаты выполнения заданий с кратким ответом и сможет оценить загруженные ответы к заданиям с развернутым ответом. Выставленные учителем баллы отобразятся в вашей статистике.

1. Карбонат кальция массой 5,0 г полностью растворили в соляной кислоте массой 100 г (массовая доля HCl 10 %). Масса (г) полученного раствора равна (растворимостью углекислого газа в воде пренебречь):

- 1) 102,8; 2) 105,0; 3) 100,0; 4) 98,0.

2. Согласно классификации оксидов неселеобразующий оксид является продуктом химического превращения:

- 1) $\text{SiC} + \text{O}_2 (\text{изб.}) \xrightarrow{t}$; 2) $\text{Cu} + \text{HNO}_3 (\text{разб.}) \longrightarrow$;
3) $\text{NH}_4\text{Br} + \text{KOH} \longrightarrow$; 4) $\text{ZnCO}_3 \xrightarrow{t}$; 5) $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 (\text{изб.}) \xrightarrow{t}$.

3. Исходное октановое число бензина, равное 100, можно увеличить добавлением:

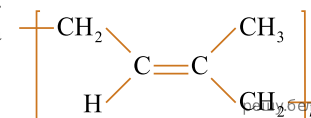
- 1) гексана; 2) 1,2,4-триметилбензола; 3) 2,2,4-триметилпентана;
4) гептана; 5) пентана.

4. В реакцию полимеризации вступает углеводород, модель молекулы которого указана на рисунке:



- 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4; 5) 5.

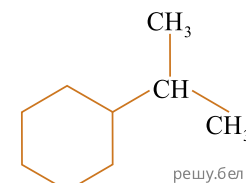
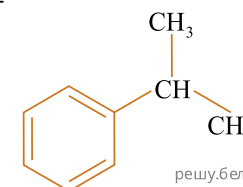
5. Мономером для получения высокомолекулярного соединения, формула которого представлена на рисунке, является:



- 1) 2-метилпентадиен-1,4; 2) 2-метилпентадиен-1,3; 3) метилбутен-2;
4) пентен-2; 5) 2-метилбутадиен-1,3.

6. Выберите утверждение, верно характеризующее соединение, формула которого представлена на рисунке:

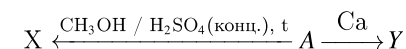
- 1 — молекула является плоской;
2 — число атомов водорода в молекуле равно 7;
3 — соответствует общей формуле $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$;
4 — является гомологом соединения



5 — является изомером бензола.

- 1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4; 5) 5.

7. Сумма молярных масс органических веществ X и Y схемы превращений



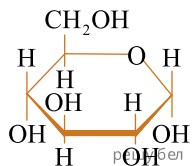
равна 274 г/моль. Укажите название карбоновой кислоты A:

- 1) бутановая; 2) муравьиная; 3) пентановая; 4) уксусная;
5) пропионовая.

8. Сырьем для получения мыла является:

- 1) триолеат глицерина; 2) этил формиат; 3) фруктоза; 4) глицин;
5) уксусная кислота.

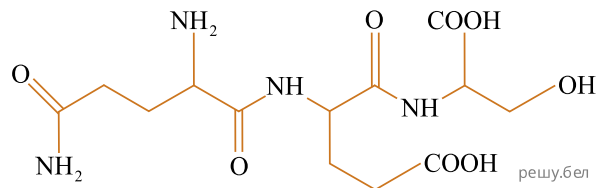
9. Как вещество, формула которого представлена на рисунке, так и этиленгликоль:



1) реагирует с гидроксидом меди(II) при нагревании с образованием красного осадка;

- 2) подвергается гидролизу; 3) подвергается спиртовому брожению;
4) хорошо растворяется в воде; 5) вступает в реакцию *серебряного зеркала*.

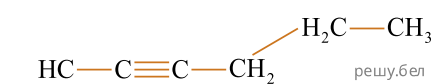
10. Из соединения, формула которого



индивидуальные аминокислоты можно получить в результате реакции:

- 1) этерификации; 2) присоединения; 3) ферментативного гидролиза;
4) дегидратации; 5) щелочного гидролиза.

11. Установите соответствие между формулой органического вещества и названием его структурного изомера.

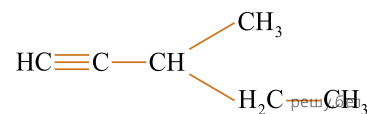


- 1 — гептин-2
2 — 2-метилпентен-1
3 — гексен-3
4 — гексин-3
5 — 2-метилбутан

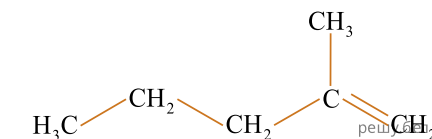
Б)



В)



Г)



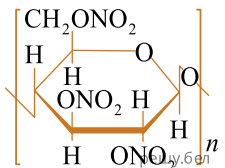
Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: АЗБІВГГ2. Помните, что некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз.

12. Вещество А является сложным эфиром, образованным насыщенной монокарбоновой кислотой и насыщенным одноатомным спиртом. В результате кислотного гидролиза А образовались вещества Б и В. В молекуле Б три атома углерода, в молекуле В на один атом углерода меньше. При нагревании Б с серной кислотой при температуре выше 140 °С образуется газ Г. Вещество В реагирует с триметиламином с образованием соли Д. Установите соответствие между веществом, обозначенным буквой, и молярной массой (г/моль) вещества.

- | | |
|----------|--------|
| А | 1) 42 |
| Б | 2) 60 |
| В | 3) 74 |
| Г | 4) 102 |
| Д | 5) 119 |

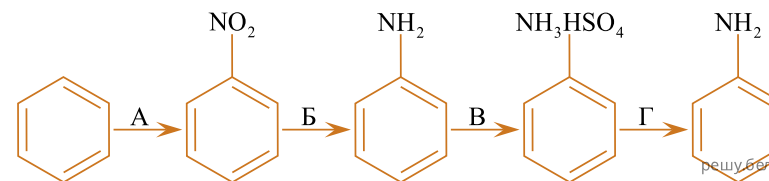
Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв левого столбца, например: А2Б4В4Г1Д5. Помните, что некоторые данные правого столбца могут использоваться несколько раз.

13. Выберите утверждения, верно характеризующие крахмал.

1	относится к природным полимерам
2	его макромолекулы построены из остатков глюкозы в циклической α -форме
3	реагирует с азотной кислотой с образованием 
4	при действии на него спиртового раствора иода появляется желтое окрашивание
5	является гомологом целлюлозы
6	образуется в реакции поликонденсации

Ответ запишите цифрами (порядок записи цифр не имеет значения), например: 246.

14. Дана схема превращений, в которой каждая реакция обозначена буквой (А–Г):



Для осуществления превращений выберите четыре реагента из предложенных:

- 1) NaOH;
- 2) H₂SO₄;
- 3) LiSO₄;
- 4) H₂/Ni;
- 5) KNO₃;
- 6) HNO₃/H₂SO₄;
- 7) CH₃OH;
- 8) Cu/HCl.

Ответ запишите в виде сочетания букв и цифр, соблюдая алфавитную последовательность букв, например: АЗБ7В1Г5.

15. В смеси, состоящей из пропена, диметиламина и бутина-1, массовые доли углерода и водорода равны 82,5% и 12,7% соответственно. Вычислите максимальную массу (г) такой смеси, которую можно окислить газовой смесью массой 222,4 г, состоящей из озона и кислорода. Продуктами реакции являются только CO₂, H₂O и N₂.