Задание №4. Уровень 1. Дайте определение понятиям, используя текст.

1. Ве­ще­ства, ко­то­рые уско­ря­ют ре­ак­цию, но не рас­хо­ду­ют­ся в ре­ак­ции, на­зы­ва­ют

?

1. Ре­ак­ции, уско­ря­е­мые ка­та­ли­за­то­ра­ми, на­зы­ва­ют

**?**

1. Уско­ре­ние ре­ак­ции ка­та­ли­за­то­ром на­зы­ва­ют  ?
2. Химические реакции взаимодействия веществ с кислородом называются реакциями ?
3. Химическая реакция, при которой происходит окисление веществ с выделением тепла и света называется реакцией ?
4. ?

– это сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является кислород. Общая формула оксидов: ЭхОу, где Э – это химический элемент в валентности = Nгруппы (для элементов главных подгрупп «А»), О – это кислород в валентности (II), Х и У – это индексы, полученные исходя из валентностей элемента.

Задание №4. Уровень 1 (проверка). Дайте определение понятиям, используя текст.

1. Ве­ще­ства, ко­то­рые уско­ря­ют ре­ак­цию, но не рас­хо­ду­ют­ся в ре­ак­ции, на­зы­ва­ют **ка­та­ли­за­то­ра­ми**.
2. Ре­ак­ции, уско­ря­е­мые ка­та­ли­за­то­ра­ми, на­зы­ва­ют **ка­та­ли­ти­че­ски­ми**.
3. Уско­ре­ние ре­ак­ции ка­та­ли­за­то­ром на­зы­ва­ют **ка­та­ли­зом**.
4. Химические реакции взаимодействия веществ с кислородом называются реакциями **окисления**.
5. Химическая реакция, при которой происходит окисление веществ с выделением тепла и света называется реакцией **горения.**
6. **Оксиды** – это сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является кислород. Общая формула оксидов: ЭхОу, где Э – это химический элемент в валентности = Nгруппы (для элементов главных подгрупп «А»), О – это кислород в валентности (II), Х и У – это индексы, полученные исходя из валентностей элемента.

Задание №4. Уровень 2. Дайте определение понятиям, используя текст.

1. Ве­ще­ства, ко­то­рые ? ре­ак­цию, но не рас­хо­ду­ют­ся в ре­ак­ции, на­зы­ва­ют

?

1. Ре­ак­ции, уско­ря­е­мые ка­та­ли­за­то­ра­ми, на­зы­ва­ют

**?**

1. Уско­ре­ние ре­ак­ции ка­та­ли­за­то­ром на­зы­ва­ют  ?
2. Химические реакции взаимодействия веществ с ? называются реакциями ?
3. Химическая реакция, при которой происходит окисление веществ с выделением

? называется реакцией ?

1. ?

– это сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является ?

1. Общая формула оксидов:  ?

где Э – это химический элемент в валентности = Nгруппы (для элементов главных подгрупп «А»), О – это кислород в валентности (II), Х и У – это индексы, полученные исходя из валентностей элемента.

Задание №4. Уровень 2 (проверка). Дайте определение понятиям, используя текст.

1. Ве­ще­ства, ко­то­рые уско­ря­ют ре­ак­цию, но не рас­хо­ду­ют­ся в ре­ак­ции, на­зы­ва­ют **ка­та­ли­за­то­ра­ми**.
2. Ре­ак­ции, уско­ря­е­мые ка­та­ли­за­то­ра­ми, на­зы­ва­ют **ка­та­ли­ти­че­ски­ми**.
3. Уско­ре­ние ре­ак­ции ка­та­ли­за­то­ром на­зы­ва­ют **ка­та­ли­зом**.
4. Химические реакции взаимодействия веществ с кислородом называются реакциями **окисления**.
5. Химическая реакция, при которой происходит окисление веществ с выделением тепла и света называется реакцией **горения.**
6. **Оксиды** – это сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является кислород.
7. **Общая формула оксидов:** ЭхОу, где Э – это химический элемент в валентности = Nгруппы (для элементов главных подгрупп «А»), О – это кислород в валентности (II), Х и У – это индексы, полученные исходя из валентностей элемента.

Задание №4. Уровень 3. Дайте определение понятиям, используя текст.

1. Ве­ще­ства, ко­то­рые ? ре­ак­цию, но не рас­хо­ду­ют­ся в ре­ак­ции, на­зы­ва­ют

?

1. Ре­ак­ции, уско­ря­е­мые ка­та­ли­за­то­ра­ми, на­зы­ва­ют

**?**

1. Уско­ре­ние ре­ак­ции ка­та­ли­за­то­ром на­зы­ва­ют  ?
2. Химические реакции взаимодействия веществ с ? называются реакциями ?
3. Химическая реакция, при которой происходит окисление веществ с выделением

? называется реакцией ?

1. ?

– это сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является ?

1. Общая формула оксидов:  ?

где Э – это химический элемент в валентности = Nгруппы (для элементов главных подгрупп «А»), О – это кислород в валентности (II), Х и У – это ?

полученные исходя из ? элемента.

Задание №4. Уровень 3 (проверка). Дайте определение понятиям, используя текст.

1. Ве­ще­ства, ко­то­рые уско­ря­ют ре­ак­цию, но не рас­хо­ду­ют­ся в ре­ак­ции, на­зы­ва­ют **ка­та­ли­за­то­ра­ми**.
2. Ре­ак­ции, уско­ря­е­мые ка­та­ли­за­то­ра­ми, на­зы­ва­ют **ка­та­ли­ти­че­ски­ми**.
3. Уско­ре­ние ре­ак­ции ка­та­ли­за­то­ром на­зы­ва­ют **ка­та­ли­зом**.
4. Химические реакции взаимодействия веществ с кислородом называются реакциями **окисления**.
5. Химическая реакция, при которой происходит окисление веществ с выделением тепла и света называется реакцией **горения.**
6. **Оксиды** – это сложные вещества, которые состоят из двух элементов, одним из которых является кислород.
7. **Общая формула оксидов:** ЭхОу, где Э – это химический элемент в валентности = Nгруппы (для элементов главных подгрупп «А»), О – это кислород в валентности (II), Х и У – это индексы, полученные исходя из валентностей элемента.