

9 класс Химия

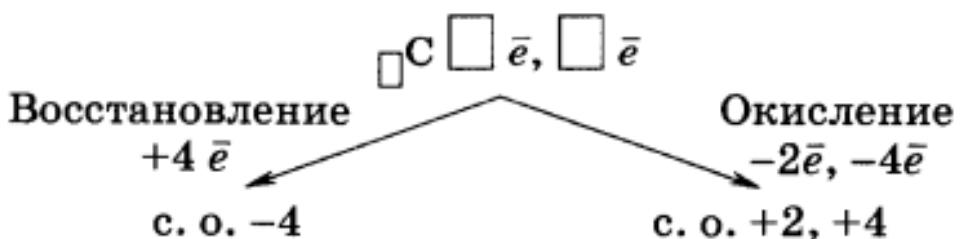
Прочитайте в учебнике §33

Ознакомьтесь с информацией по данной теме на платформе РЭШ

<https://resh.edu.ru/subject/lesson/2072/start/>

Распечатайте и выполните задания

1. Строение атома.



(п р и м е ры)

2.



ПАРАМЕТРЫ СРАВНЕНИЯ	АЛМАЗ	ГРАФИТ
Сходство		
Различие		

Аллотропия

3. Аморфный углерод (сорта)



Адсорбция — это

Активированный уголь (карболен) — это

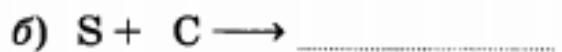
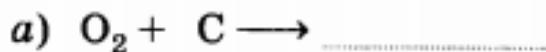
4. Химические свойства.

Составьте уравнения реакций и рассмотрите их с позиций окисления-восстановления.

1) Окислительные свойства по отношению к H_2 и M.



2) Восстановительные свойства по отношению к кислороду, другим, более электроотрицательным НМ и сложным веществам.



Прочитайте в учебнике §34

Ознакомьтесь с информацией по данной теме на платформе РЭШ

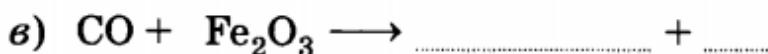
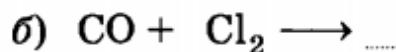
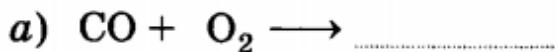
<https://resh.edu.ru/subject/lesson/2071/start/>

Распечатайте и выполните задания

1. Оксид углерода (II) — $\square\ \square$.

1) Физические свойства и физиологическое действие:

2) Химические свойства, в первую очередь



3) Получение

2. Оксид углерода (IV) — $\square\Box$ \Box .

1) Кристаллический оксид углерода (IV) имеет название

применяется

2) Физические свойства:

3) Химические свойства типичного кислотного оксида:

a)

б) _____

6)

Также проявляет только окислительные свойства (все с позиций окисления-восстановления):



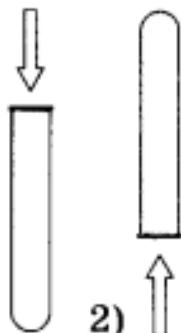
4) Получение (приведите уравнения реакций):

a) в лаборатории:

б) в промышленности:

Укажите верный способ содирания углекисло-

го газа , ответ поясните:



Какими двумя способами можно распознать углекислый газ?

1)

2)

Ознакомьтесь с информацией по данной теме на платформе РЭШ

<https://resh.edu.ru/subject/lesson/2070/start/>

Распечатайте и выполните задания

1. Угольная кислота — .

Классификационная характеристика:

а) по кислороду —

б) по водороду —

в) по степени диссоциации —

г) по стабильности —

2. Диссоциирует в две ступени и поэтому образует два ряда солей:



соли —



соли —