

Име, фамилия на ученика:

ОСНОВНО УЧИЛИЩЕ „ИВАН ВАЗОВ“ – с. РУСОКАСТРО, общ. Камено, Бургаска област

Работен лист по: Човекът и природата

Клас: 6, учебен час по седмично разписание - 4

Дата/ден от седмицата: 01.02.2021 - понеделник

Тема на урочната единица/страница: Урок № 32. Стр. 70. Кислород. Водород. Желязо. Свойства на кислорода.

1. Разпространение. Отговорете на въпросите на гърба на този лист!

Къде се среща кислорода? Чрез кои процеси кислородът се свързва непрекъснато в химични съединения? Чрез кой процес кислородът непрекъснато се възстановява?

2. Строеж на простите вещества на кислорода. Отговорете на въпросите на гърба на този лист!

Какъв строеж има кислорода? От какво се състои молекулата на кислорода? Кое просто вещество образува химичният елемент кислород? От какво е съставена молекулата на озона?

3. Физични свойства на кислорода. Попълнете пропуснатите думи!

При условията на Земята кислородът е газ без и

При много ниски температури се и представлява със

..... цвят. В сравнение с въздуха кислородът е малко по - При

..... кислородът е слабо във – в обема вода се

разтварят обема Въпреки малката му разтворимост

на кислорода е достатъчно за на организми.

Попълнете таблицата!

Физични константи на кислорода	Стойности

4. Химични свойства на кислорода. Попълнете пропуснатите думи!

Кислорода взаимодейства с простите вещества на повечето химични елементи. При тези съединения се получават вещества, които се наричат

Кислородът взаимодейства и с много вещества.

- Взаимодействие с водород и с други неметали. Запишете уравнението и обяснете реакцията!

.....
.....
.....

- Взаимодействие с метали. Запишете уравнението и обяснете реакцията!

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

5. Значение и приложение на кислорода. Препишете тази точка и фиг. 3 на стр.71!

Домашна работа: Препишете и научете „Най – важното” и отговорете на „Опишете, обяснете, приложете”, на гърба на този лист!!!