**Одержання кисню**

1

Кисень відкрили в другій половині XVIII ст.. вчені К. В. Шеєлеі Дж. Прістлі

2

4

Кисень у лабораторії можна одержати з речовин, формули яких: КМnО4, КСlО3, Н2О2, NаNО3, КNО3

Дослідив кисень і дав йому назву *Oxygen* А. Л. Лавуазьє

Реакції розкладу – це реакції, під час яких з однієї речовини утворюються кілька інших

3

Так Ні Так

5

У чистому кисні скіпка горить яскравіше ніж у повітрі

Ні Так Ні Так Ні Так

Усі реакції одержання кисню в лабораторії відбуваються без каталізаторів

8

7

Пари ртуті дуже отруйні

6

У промисловості кисень одержують з повітря

Так

Ні Так Ні Так Ні

12

У результаті нагрівання вода розкладається на водень і кисень

10

Кисень одержують у результаті сильного нагрівання повітря

9

Температура кипіння кисню нижча температури кипіння азоту

11

Для нагрівання меркурій (II) оксиду Дж. Прістлі використовував спиртівку

Ні Так Так

13

Ні Так Так Так Ні Так

16

У природі кисень утворюється внаслідок фотосинтезу в зелених листках

Промислове одержання кисню з повітря – явище хімічне

Дж. Прістлі одержав кисень термічним розкладанням меркурій (II) оксиду

Усі реакції одержання кисню в лабораторії відбуваються в результаті нагрівання оксигеновмісних речовин

15

14

Ні Ні Ні