**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