


Тема уроку. Узагальнення знань з теми «Кисень».

1. Пригадайте інформацію про елемент, який утворює кисень:

Оксиген (O)	
<u>Порядковий номер</u>	8
<u>Відносна атомна маса, Ar</u>	15,9994(16)
<u>Група, підгрупа</u>	VI група, головна підгрупа
<u>Період</u>	2 (другий)
<u>Валентність</u>	II , постійна

2. Які фізичні властивості має кисень?

Фізичні властивості кисню.

-  Безбарвний газ
-  Важчий за повітря в 1,1 раз
-  Без смаку, без запаху
-  Малорозчинний у воді
-  Зріджується при температурі - 183° C
-  Твердне при температурі - 219° C
-  Рідкий кисень – блакитна рухлива рідина, яка притягується магнітом

3. Які сполуки належать до оксидів та як їх називають?

ОКСИДИ — це бінарні сполуки, що складаються з двох елементів, одним з яких є Оксиген.

Загальна формула оксидів :



n – валентність елемента



Назви оксидів походять :

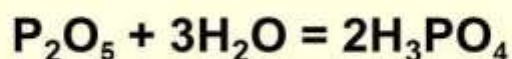
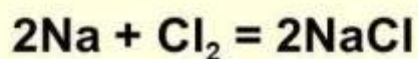
- Від назви елемента з додаванням слова „ОКСИД,,
назва елемента + оксид
- Від назви елементів зі змінною валентністю та додаванням оксида
назва елемента (валентність) + оксид



4. Пригадайте, які реакції належать до реакцій сполучення та розкладу.

Реакції сполучення

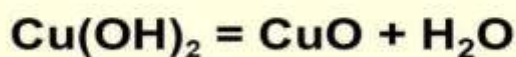
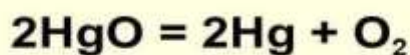
Під час яких з двох або кількох речовин утворюється одна речовина



MyShared

Реакції розкладу

Під час яких з однієї речовини утворюються декілька простих або складних речовин



MyShared