

Хімія:

Тема „Вода”

- § 22 Завдання № 3, 4 с 153
§ 23 Задачі № 2, 5, 8 с 159
§ 24 Таблиця № 5, 6, 7
Завдання № 2, 6, 8
Навчальні прислів'я
№ 9, № 10, № 11
с. 169

Написання опыта з вивченнями
„Вода застосування”

Написання опыта
„Виробництво води”

Складання язичка про воду
Підготовлення прислів'я по
виробництву про воду.

Документовані результати діяльності
класу // www. chemkorbab. org. ua.

Урок 36. УЗАГАЛЬНЕННЯ ТА ОЦІНЮВАННЯ ЗНАНЬ З ТЕМИ «ПРОСТИ РЕЧОВИНИ. КИСЕНЬ»

Цілі: виявити рівень навчальних досягнень з теми, розвивати навички самостійної роботи; виховувати уважність та організованість, уміння контролювати час.

Тип уроку: перевірка знань.

Очікувані результати: учні володіють матеріалом, можуть виконувати теоретичні та практичні завдання.

Обладнання: ПСХЕ, завдання для кожного учня.

Базові поняття та терміни уроку: реакції розкладу та сполучення, реакція окиснення, горіння, оксиди.

Приклади завдань

Рівень А

1. Виберіть лабораторні способи одержання кисню:
 - а) розклад гідроген пероксиду;
 - б) розклад калій перманганату;
 - в) розклад калій хлорату;
 - г) усі відповіді правильні.
2. Оберіть прізвище вченого, якого вважають першовідкривачем кисню:
 - а) Дж. Дальтон;
 - б) Г. Кавендіш;
 - в) Дж. Пристлі;
 - г) А. Лавуазье.
3. Вкажіть букву, під якою наведено формули оксидів:
 - а) H_2O , Li_2O , $NaOH$;
 - б) Li_2O , $LiCl$, Cl_2O_7 ;
 - в) CO_2 , CO , CuO ;
 - г) NH_3 , CO , K_2O .
4. Вкажіть ознаку наявності кисню в посудині:
 - а) жевріюча скіпка гасне;
 - б) скіпка горить та призводить до вибуху;
 - в) жевріюча скіпка призводить до вибуху;
 - г) жевріюча скіпка спалахує.
5. Установіть відповідність.

1) Кисень збирають витискуванням повітря, тому що...	а) Кисень легший за повітря
2) Кисень збирають витискуванням води, тому що...	б) Кисень — газувата речовина
	в) Кисень важчий за повітря
	г) Кисень розчинний у воді
	д) Кисень малорозчинний у воді

Рівень Б

6. Складіть формули оксидів: Хлору(ІІІ), Феруму(ІІІ), Натрію, Кальцію.

7. Складіть рівняння реакцій:

- а) $P + O_2 \rightarrow$
- б) $C_2H_2 + O_2 \rightarrow$
- в) $Ca + O_2 \rightarrow$

Рівень В

8. Складіть рівняння взаємодії кисню з металами залізом і цинком.

9. Яка масова частка Оксигену в CrO_3 ?

10. Складіть рівняння за схемою:

