Домашнє завдання з хімії на 12.03.2020

7-А

1. Хімічні властивості кисню.

<https://classroom.google.com/c/NjI4MDYzNDgxNTZa/p/NjI4MTA4MzQ0NTFa/details>

7-Б

1. Поняття про оксиди, окиснення. Умови протікання горіння.

<https://naurok.com.ua/konspekt-uroku-z-himi-dlya-7-klasu-na-temu-ponyattya-pro-oksidi-okisnennya-gorinnya-povilne-okisnennya-dihannya-umovi-viniknennya-ta-pripinennya-gorinnya-129438.html>

*Напишіть рівняння реакцій та дайте назви оксидам:*

Li + O2 →

N2 + O2 →

Ca + O2 →

С + O2 →

АІ+ O2 →

N2 + O2 →

*Складіть формули оксидів:*

Хлор(ІІ) оксид

натрій оксид

фосфор(ІІІ) оксид

магній оксид

Сульфур(VI) оксид

8-А, 8-Б

1. **Розрахункові задачі № 10**. Розрахунки за хімічними рівняннями маси, об’єму , кількості речовини.

Завдання письмово в зошит. Заповніть пропуски в таблиці.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Вихідна речовина | Продукт реакції | Рівняння реакції | Вихідна речовина | | | | Продукт реакції | | | |
| М | m | V |  | М | m | V |  |
| Са | Са(ОН)2 |  |  |  |  | 0,5 моль |  |  |  |  |
| CH4 | CO2 |  |  |  | 5 л |  |  |  |  |  |
| Na2CO3 | NaCl |  |  | 10,6 г |  |  |  |  |  |  |
| Zn | H2 |  |  |  |  |  |  |  |  | 0,1 моль |
| AlCl3 | Al(OH)3 |  |  |  |  |  |  | 7,8 г |  |  |
| MgO | MgCO3 |  |  | 8 г |  |  |  |  |  |  |
| Fe(OH)3 | Fe2O3 |  |  |  |  |  |  |  |  | 0,4 моль |
| S | SO2 |  |  |  |  |  |  |  | 1,8 л |  |
| CO2 | CaCO3 |  |  |  | 2 л |  |  |  |  |  |

9-А

Хімічні властивості етанової кислоти: електролітична дисоціація, дія на індикатори, взаємодія з лугами, металами, солями.

<https://www.youtube.com/watch?v=gG_vcBL9n9o> \

<https://www.youtube.com/watch?v=iUVVzjK6-Lw>

<https://naurok.com.ua/prezentaciya-etanova-kislota-97450.html>

Виконайте завдання:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Так | Ні | 1. Функціональна група спиртів – група OH |
| Так | Ні | 2. Формула метанолу – C2H5OH |
| Так | Ні | 3.У молекулі гліцеролу наявні три гідроксильні групи |
| Так | Ні. | 4. Етанол активно взаємодіє з натрієм |
| Так | Ні | 5. Спирти в розчинах добре дисоціюють |
| Так | Ні | 6. Етанол у розчині можна виявити за допомогою купрум (ІІ) гідроксиду |
| Так | Ні | 7. Етанол і гліцерол за звичайних умов – рідини |
| Так | Ні | 8. Під дією концентрованої сульфатної кислоти спирти піддаються дегідратації |
| Так | Ні | 9. При взаємодії етанолу з гідроген хлоридом утворюються хлороетан та водень |
| Так | Ні | 10. Гліцерин відноситься до одноатомних спиртів. |
| Так | Ні | 11. Етанол можна застосовувати для пом’якшення шкіри. |
| Так | Ні | 12. Метанол –отрута. |

**Завдання 2.**

1. гексен **С6Н12**

2. етин **С2Н2**

3. пропан **С3Н8**

4. етанол **С2Н5ОН**

5. 1-хлорбутен-1 **CHCl=CH-CH2-СH3**

6. натрій етанолят **С2Н5ОNa**