**Задание на 13.04-17.04 . 9 класс**.

§ 31. Упр. 228.

углеводы|химия 9 класс#35|Инфоурок – Youtube

Жиры и углеводы. Видеоурок по химии 9 класс.

**Задача .**

Определить массовые доли элементов в веществе Х.

Х представлено в таблице. № варианта соответствует порядковому номеру в списке учеников класса.

|  |  |
| --- | --- |
| № варианта | Вещество Х |
| 1 | С6Н12О6 |
| 2 | С12Н22О11 |
| 3 | СН2 = СН − ОН |
| 4 | СН2ОН  СН2ОН |
| 5 | СН3  СН3 –С – ОН  СН3 |
| 6 | *CH*3*COOH* |
| 7 | *C*2*H*5*Br* |
| 8 | *C*2*H*5*ОН* |
| 9 | СН3 –СН2НО |
| 10 | С4Н9ОН |
| 11 | СН3 –СН2–СН2ОН |
| 12 | СН3 –СН2–СН2Cl |
| 13 | С6Н12О6 |
| 14 | С12Н22О11 |
| 15 | С4Н9Cl |
| 16 | С6Н5Cl |
| 17 | *CH*3–СН2*COOH* |
| 18 | С6Н12О6 |