

1. Вычислите в процентах массовую долю кислорода в карбонате лития. Запишите число с точностью до целых.

Карбонат лития — химическое соединение Li_2CO_3 , в медицине применяется для профилактики и лечения аффективных расстройств. При лечении пациенту необходимо получать 800 мг лития в сутки. Какое количество (в граммах) карбоната лития, входящего в состав препарата, ежедневно принимает пациент? Ответ округлите до десятых.

2. Вычислите в процентах массовую долю азота в нитрате кальция. Запишите число с точностью до целых.

Нитрат кальция — химическое соединение $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, в пиротехнике используется как недорогой источник кирпично-красного пламени. Для приготовления одного заряда фейерверка требуется 50 г кальция. Сколько граммов нитрата кальция нужно взвесить? Запишите ответ с точностью до целых.

3. Вычислите в процентах массовую долю цинка в карбонате цинка. Запишите число с точностью до целых.

Карбонат цинка — химическое соединение ZnCO_3 , используется при процессе изготовления шёлка. Для изготовления партии шёлка необходимо 80 г цинка. Сколько грамм карбоната цинка нужно взвесить? Ответ округлите до целых.

4. Вычислите в процентах массовую долю кислорода в карбонате аммония. Запишите число с точностью до целых.

Карбонат аммония — химическое соединение $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, используется вместо дрожжей в хлебопечении. Для выпекания одной партии хлеба необходимо 80 г карбоната аммония. Какая масса (в граммах) углерода содержится в порции карбоната аммония для трёх партий хлеба? Ответ дайте с точностью до целых.

5. Вычислите в процентах массовую долю серы в сульфате алюминия. Запишите число с точностью до целых.

Сульфат алюминия — химическое соединение $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$, используется в качестве коагулянта для очистки воды. Какая масса (в граммах) алюминия содержится в 20 г сульфата алюминия? Ответ запишите с точностью до десятых.