

$M_r(NaNO_3) = 23 + 14 + 16 \cdot 3 = 85(1) - 15$

$M_r(KNO_3) = 39 + 14 + 16 \cdot 3 = 101(2) - 15$

$W(N) = \frac{14}{85} \approx 16\% - 15$

$W(N) = \frac{14}{101} \approx 14\% - 15$

Отв: удобрение калиевая селитра (KNO_3)
 больше азота (16% азота). 15

- Si¹⁴ - гелий
- Ar¹⁸ - огау
- Ne¹⁰ - гр
- Fe²⁶ - арг
- Mg¹² - з
- F⁹ - ии
- Cr²⁴ - ки
- Cl¹⁷ - ст
- Li³ - хо
- Se²¹ - ии
- N¹⁴ - раи
- Na¹¹ - уг

Li³, N⁷, F⁹, Ne¹⁰, Na¹¹, Mg¹², Si¹⁴, Ar¹⁸, Se²¹, Cr²⁴, Fe²⁶

Отв: Лоранси групп - это настоящие металлы

Группа элементов	Соль	Красная	Мел
1) Внешний вид	белая, кристаллическая	белый, порошок	белый, порошок
2) Растворимость в воде	хорошо растворяется	не растворяется	не растворяется

1) Растворимость в горячей воде	хорошо растворяется	хорошо растворяется	не растворяется
2) Уменьшение угла наклона листьев	становится меньше	становится сильнее	не меняется

14,56

Хим - 8 - 32