**ЗАДАЧИ С ВКЛЮЧЕНИЕМ**

**НАЦИОНАЛЬНО-РЕГИОНАЛЬНОГО КОМПОНЕНТА ПО ХИМИИ**

Расчеты по формулам и уравнениям реакции.

1. Северо-Байкальское месторождение железа характеризуется минералом железистого кварцита (Fe2O3\*Si2). Определите массовую долю железа в данном минерале.

2. В Окинском районе обнаружено месторождение боксита (Аl2О3\* nН2О). Определите массовую долю алюминия в данном минерале.

3. В шестидесятые годы XX века открыто в нашей республике Ошурковское месторождение апатитов (Ga3F (РО4)3). Определите массовую долю фарфора в минерале.

4. В местности Шаманка Курумканского района Бурятии негашеную известь выжигают из известняка. Сколько получится негашеной извести из 4т известняка, содержащего 6% примесей?

5. При побелке квартиры семьи Дашиевых в селе Алла израсходован известковый раствор, содержащий 16 кг гашеной извести. Сколько воды выделится при переходе этой извести в карбонат кальция.

6. Сколько известняка из месторождения "Шаманка», содержащего 54,38% оксида кальция, следует подвергнуть обжигу, чтобы получить 800 кг негашеной извести?

7. Сколько стеариновой кислоты можно получить при гидролизе 4 кг животного жира?

8. Для аккумулятора Дамбаеву А.А. нужно приготовить 1,5 л 30%-го раствора серной кислоты плотностью 1,8 г/мл. Сколько для этой цели следует взять воды и кислоты?

9. Сколько литров спирта можно получить из 600 кг картофеля, содержащего 22% крахмала? Практический выход от теоретически возможного составляет 90%.

10. Сколько глицерина можно получить из 125 кг животного жира? Практический выход от теоретически возможного составляет 80%.