**Жил-был кристалл поваренной соли. И был он страшно противоречив, как будто в нем уживались две сущности (положительная и отрицательная). Будучи строгих правил, очень сдержанный, он скрывал свои истинные фантазии и желания в глубине кристаллической структуры.**

**Но однажды за ним прилетел некий летательный аппарат (в форме ложки из нержавеющей стали) и забрал его на борт. Полет был недолгим и вскоре наш герой окунулся в прекрасные пресные воды какого-то водоема. О! Чудо! Кристалл почувствовал, как его окружают миловидные диполи воды и буквально растаскивают на части. Вот он – выход его противоречиям, его плюсам и минусам. Обе его сущности, подхваченные дружеской гидратированной помощью диполей, понеслись в свободном плавании навстречу яркому будущему…**

**Ваша задача написать:**

1.Химическую формулу героя

2. Класс главного героя

3. Тип химической связи

4. Неэлектролит, электролит (какой?)

5. Процессы, описанные в истории