4. Соленость воды в промилле (‰) – это масса (г) растворенных веществ в 1 кг морской воды. Средняя соленость Черного, Белого и Красного морей составляет 18, 28, 41 ‰ соответственно. Солёность может быть определена с помощью измерения электропроводности воды, а взаимосвязь электропроводности (S, (МОм·см)-1) с содержанием NaCl (C, 10-4 %) может быть выражена следующим образом:

$$S = 1.75C + 140$$
.

- Определите, из какого моря, вероятнее всего, был взят образец морской воды с электропроводностью 31.6 (кОм·см)⁻¹. Ответ подтвердите расчетами.
- Объясните, почему при добавлении воды, взятой из Белого моря, к образцу из Красного моря, электропроводность будет уменьшаться.
- Какие еще методы Вы можете предложить для определения солености?
 Примечание: считайте, что единственным растворённым компонентом морской воды является NaCl.

№ 4

II вариант

- 1) Переведем данное значение электропроводности в $(MOm \cdot cm)^{-1}$: $S = 3.16 \cdot 10^4 (MOm \cdot cm)^{-1}$. Рассчитаем содержание NaCl по формуле: $C = (S 140)/1.75 = 17977 \cdot 10^{-4} \% = 18 \%$. Из полученного значения можно сделать вывод, что образец морской воды, вероятнее всего, был взят из **Черного моря.**
- 2) Электропроводность воды напрямую зависит от концентрации электролитов в ней: чем их больше, тем электропроводность выше. Таким образом, при добавлении воды из Красного моря воды из Белого моря происходит разбавление первой, что приводит к уменьшению содержания электролитов и, как следствие, к понижению электропроводности.
- 3) Для определения солености можно использовать метод осадительного титрования (основан на реакции с AgNO₃), метод прямой потенциометрии с использованием галогенид-селективных электродов, ареометрирование (измерение плотности), рефрактометрия (измерение показателя преломления).

Критерии оценивания:

 1. Определение моря (без расчетов – 0 баллов)
 2 балла

 2. Объяснение уменьшения электропроводности
 2 балла

 3. Указания альтернативного метода (засчитывается любой вариант)
 1 балл

ИТОГО: 5 баллов