**Feladatok**

1. a. Fűzzetek megjegyzést a tapasztaltakhoz, megmagyarázva, hogy milyen jelenségről van szó!
* a két oldat különböző sűrűségű/sűrűségkülönbség figyelhető meg, a nagyobb sűrűségű oldat lesz alól, felül a kisebb sűrűségű 10 p

b. A megfigyelt jelenség szemléltetésére milyen más módszert ismertek?

* lemérjük mindkét oldat tömegét, esetleg kétkarú mérlegen szemléltetjük az oldatok tömegei közötti különbséget
* tojással is vizsgálhatjuk a sűrűséget: desztillált vízben elsüllyed, míg a sós vízben „úszik” (bármelyik válasz elfogadható) 10 p

c. Nézzetek utána, hogy melyek a legmagasabb sótartalmú tengerek/tavak a világon és melyek a legkevésbé sósak, majd hasonlítsátok össze ezen értékeket (összesen 3 példa)! Hogyan lehet a tengervízből sót kinyerni?

* 3 példa adatokkal 10 p
* bepárlás/víz elpárologtatása 10 p

2. a. Figyeljétek meg a jelenséget és magyarázzátok meg!

- a túltelített oldatból megindul a kristálykiválás 10 p

b. Milyen tényezők folyásolhatják be a megfigyelt jelenséget?

* a folyamat sebessége és a gócok száma 10 p

3. Számítsátok ki milyen mennyiségű konyhasóra van szükség 500g 5%-os oldat elkészítéséhez? Mennyi vizet kell elpárologtatni szobahőmérsékleten ahhoz, hogy meginduljon a kristálykiválás (a konyhasó oldhatósága ezen a hőmérsékleten 36 g NaCl/100 g víz)?

* a feloldott anyag tömege: 25 g konyhasó 5 p
* A telített oldat 26,47 tömeg %-os, ahhoz, hogy az oldatunk ilyen töménységű legyen, az oldat tömegének 94,446 g-nak kell lennie, ehhez 405,554 g vizet kell elpárologtatni. (részpont adható) 15 p

4. Dokumentáljátok munkátokat néhány fotóval (csak ebbe a dokumentumba beillesztett képeket fogadjuk el)!

Megfelelően dokumentált anyag 10 p

5. Jelöljétek meg azon forrásanyagokat, amelyeket használtatok a feladatlap kitöltéséhez!

Megfelelően feltüntetett szakirodalom 10 p