

Chemia kl.VII 28.05 TEMAT: STĘŻENIE PROCENTOWE I ROZPUSZCZALNOŚĆ –
ZADANIA

Nauczysz się

- obliczać stężenie procentowe roztworu nasyconego w ustalonej temperaturze;
- wyznaczać rozpuszczalność roztworu na podstawie stężenia procentowego roztworu nasyconego w danej temperaturze.

1.zapoznaj się z tematem lekcji z e-podręcznika (chociaż to już powinieneś umieć i wiedzieć)

<https://epodreczniki.pl/a/stezenie-procentowe-a-rozpuszczalnosc-substancji/D8wW02gjo>

Rozwiąż w zeszycie ćwiczenia 1 i 2

Ćwiczenie 1

Oblicz, jakie stężenie procentowe ma nasycony roztwór siarczanu(VI) miedzi(II) w temperaturze 80°C.

Ćwiczenie 2

Który roztwór nasycony ma większe stężenie procentowe: chlorek sodu w temperaturze 50°C czy azotan(V) sodu w temperaturze 10°C? Dokonaj właściwych obliczeń, które pozwolą odpowiedzieć na to pytanie.

2.wykonaj ćwiczenia od 9do18 (sprawdź się)z e-podręcznika

Kontakt z nauczycielem :

Konsultacje w czwartek od 12.00 do 13.00

Kontakt na messenger