Temat zapisz w zeszycie z datą według planu 29.04.2020r.

**Temat: Krzywe rozpuszczalności – rozwiązywanie zadań.**

**Cel:**

* wiem, co to jest rozpuszczalność
* wiem, jak korzystać z krzywych rozpuszczalności

**W zadaniach skorzystaj z krzywej rozpuszczalności substancji (zdjęcie poniżej).**

**Zadanie 1.**

Oblicz, ile gramów chlorku potasu KCl należy rozpuścić w 200 g wody
w temperaturze 50oC, aby otrzymać roztwór nasycony.

**Wskazówka:** Z krzywej rozpuszczalności odczytaj masę KCl na 100 g wody
w danej temperaturze. Oblicz, ile KCl będzie na 200g wody.

**Zadanie 2.**

Oblicz, w jakiej temperaturze rozpuszczono 105 g cukru w 50 g wody, jeśli powstał roztwór nasycony.

**Wskazówka:** Oblicz, ile substancji rozpuszczono w 100 g wody i dopiero odczytaj na krzywej rozpuszczalności temperaturę.

**Zadanie 3.**

Oblicz, ile gramów siarczanu (VI) miedzi (II) CuSO4 trzeba rozpuścić w 300 g wody, aby otrzymać roztwór nasycony tej soli w temperaturze 60oC.

**Wskazówka:** Z krzywej rozpuszczalności odczytaj, ile CuSO4 można rozpuścić
w 60oC. Jest to na 100 g wody. Następnie oblicz na 300 g wody.

**Zadanie 4.**

Oblicz, ile gramów azotanu (V) srebra (I) AgNO3 trzeba dodatkowo rozpuścić
w 100 g wody (roztwór nasycony) po ogrzaniu z 10oC do 20oC, aby roztwór był nadal nasycony.

**Wskazówka:** Odczytaj ilość AgNO3 w temperaturze 10oC i 20oC. Następnie odczytane wartości odejmij od siebie.

O przesłanie rozwiązań z dzisiejszej lekcji proszę wszystkich do godz. 20.00

