**RÓŻNICE PROGRAMOWE Z CHEMII**

**KL. III LO**

**na podbudowie gimnazjum**

**Zadanie 1. 6 pkt**

Oblicz masy cząsteczkowe podanych hydratów i oblicz zawartość procentową wody w podanych solach:

CaSO4 x 2 H2O

CuCl2 x 5 H2O

Mg(NO3)2 x 6 H2O

**Zadanie 2. 3 pkt**

Oblicz masę jednej baryłki ropy naftowej. 1 baryłka ma 159 litrów. Gęstość ropy naftowej wynosi d = 0,75 g/cm3.

**Zadanie 3. 3 pkt**

Napisz reakcje spalania całkowitego, półspalania i spalania do sadzy dla etanu C2H6.

**Zadanie 4. 4 pkt**

Oblicz ile gramów poszczególnych składników należy użyć, aby otrzymać150 g pudru o następującym składzie: skrobia ryżowa lub kreda – 40%, talk – 30%, tlenek cynku – 24%, stearynian cynku - 6%.

**Zadanie 5. 4 pkt**

Każda tabletka aspiryny zawiera 500 mg kwasu acetylosalicylowego. Oblicz, ile tabletek w ciągu doby może bezpiecznie zażyć osoba dorosłą o masie 60 kg, wiedząc, że maksymalna dawka kwasu acetylosalicylowego wynosi 50 mg / kg masy ciała/dobę