

Ime in priimek: _____

Vpisna številka: _____

1. Določi enostavno formulo spojine, ki poleg ogljika vsebuje še 2,30 % vodika, 21,8 % titana in 48,6 % klora!
2. 2,00 g zmesi kovinskega bakra in cinka, ki vsebuje 30,0 utežnih odstotkov bakra, raztapljamo v prebitni količini klorovodikove kisline. Izračunajte prostornino nastalega plina pri 102 kPa in 22 °C! Uredite kemijski reakciji:
3. Koliko mililitrov 20,0 % raztopine H_2SO_4 z gostoto 1,139 g/ml ($T=20\text{ °C}$) potrebuješ za nevtralizacijo 24 g KOH? Napišite in uredite reakcijo nevtralizacije!
4. Izračunaj pH 0,400 M raztopine NH_3 . $K_b(\text{NH}_3) = 1,74 \cdot 10^{-5}$
5. 25,8 g srebra reagira s $6,69 \cdot 10^{22}$ molekulami kisika in nastane Ag_2O . Koliko gramov in katerega reaktanta ostane v prebitku? Napišite in uredite enačbo reakcije!

Relativne atomske mase elementov:

H-1,008; **C**-12,01; **N**-14,01; **O**-16,00; **S**-32,07; **Cl**-35,45; **Cu**-63,55; **K**-39,10;
Ti-47,88; **Zn**-65,39; **Ag**-107,9;**REZULTATI:**

1.	
2.	
3.	
4.	
5.	