

Ime in priimek: _____

Vpisna številka: _____

1. Koliko mililitrov 20,0 % raztopine H_2SO_4 z gostoto 1,139 g/ml ($T=20\text{ }^\circ\text{C}$) potrebuješ za nevtralizacijo 16 g KOH? Napišite in uredite reakcijo nevtralizacije!
2. Izračunaj pH 0,350 M raztopine NH_3 . $K_b(\text{NH}_3) = 1,74 \cdot 10^{-5}$
3. Določi enostavno formulo spojine, ki poleg klora vsebuje še 27,4 % ogljika, 2,30 % vodika in 21,8 % titana!
4. 10,8 g srebra reagira s $4,00 \cdot 10^{22}$ molekulami kisika in nastane Ag_2O . Koliko gramov in katerega reaktanta ostane v prebitku? Napišite in uredite enačbo reakcije!
5. 2,00 g zmesi kovinskega bakra in cinka, ki vsebuje 70,0 utežnih odstotkov bakra, raztapljamo v prebitni količini klorovodikove kisline. Izračunajte prostornino nastalega plina pri 102 kPa in $22\text{ }^\circ\text{C}$! Uredite kemijski reakciji:

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.	