

1) Na jaký objem v  $\text{dm}^3$  je nutno zředit  $120 \text{ cm}^3$   $\text{HCl}$  o  $c = 0,08 \text{ mol/l}$ , aby vznikla  $\text{HCl}$  o  $c = 0,0012 \text{ mol/l}$ ?

Veselý

2) Kolik gramů síranu zinečnatého a kolik ml vody je potřeba na přípravu  $150 \text{ g}$   $10\%$  roztoku?

Navrátilová

3) V jakém objemu v litrech musí být obsaženo  $850 \text{ mg}$   $\text{KF}$ , aby koncentrace roztoku byla  $4 \text{ g/l}$

Stehlíková

4)  $128 \text{ ml}$   $20\%$  roztoku  $\text{NaCl}$  je zředěno vodou na  $563 \text{ ml}$ . Jaká je látková koncentrace v  $\text{mol/l}$  nového roztoku? Hustota  $20\%$  roztoku  $\text{NaCl}$  je  $1,1478 \text{ g/ml}$ .

Šrámková

5) Ke  $0,22$  litrům  $10\%$  dusičnanu sodného o hustotě  $1,0674 \text{ g/ml}$  bylo přidáno  $5 \text{ dl}$  vody. Jaká bude látková koncentrace vzniklého roztoku.

Chaňová

6) Do praktické výuky laboratoří je třeba připravit  $250 \text{ ml}$  kyseliny chlorovodíkové o koncentraci  $0,5 \text{ mol/l}$ . K dispozici v zásobní láhvi je pouze  $35\%$  kyselina. Ta má na své zásobní láhvi napsáno následující:  $1000 \text{ ml} \approx 1180 \text{ g}$ . Kolik jí musí laborant napipetovat do odměrné baňky? Jakým způsobem by to měl nejlépe udělat?

Imrišová