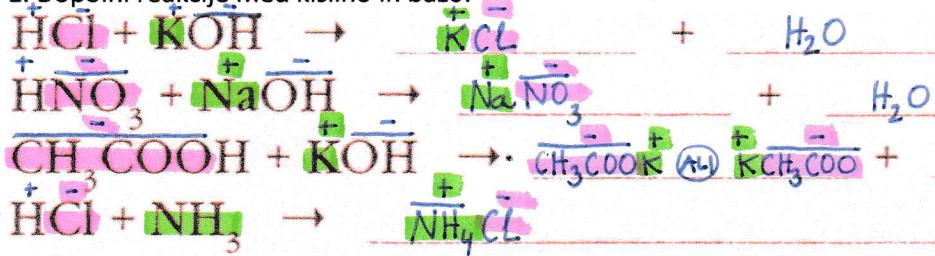


## UTRJEVANJE IN PONAVLJANJE\_KISLINE, BAZE IN SOLI\_RAZTOPINE

1. Dopolni reakcije med kislino in bazo. = REAKCIJA NEUTRALIZACIJE



- BAZA DA" V FORMULU SOLI  
VEDNO POZITIVNI DEL (KOVINO)

- KISLINA "DA" V FORMULU SOLI  
VEDNO NEGATIVNI DEL (NEKOVINO)

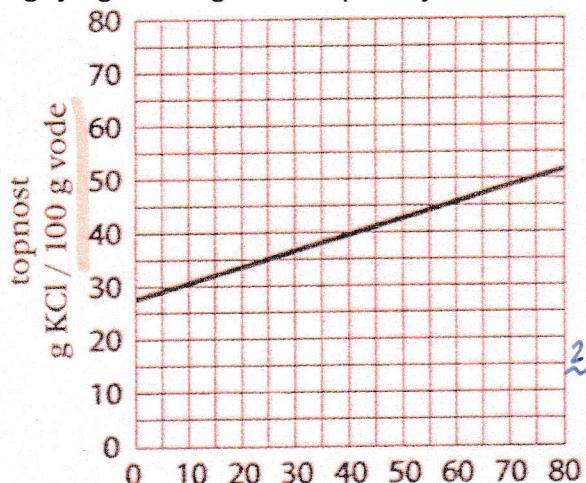
2. Dopolni preglednico s formulami oziroma imeni kislin in soli.

| Formula kisline                | Ime kisline                | Formula soli         | Ime soli        |
|--------------------------------|----------------------------|----------------------|-----------------|
| HCl                            | klorovodikova kislina      | NaCl                 | NATRIJEV KLORID |
| HNO <sub>3</sub>               | DUŠIKOVA KISLINA           | NaNO <sub>3</sub>    | NATRIJEV NITRAT |
| CH <sub>3</sub> COOH           | ocetna (etanojska) kislina | KCH <sub>3</sub> COO | KALIJEV ETANOAT |
| H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | ŽIEPLJOVA KISLINA          | CaSO <sub>4</sub>    | kalcijev sulfat |

3. Dopolni preglednico tako, da iz zapisanih kemijskih formul soli sklepaš iz katerih kislin in baz (hidroksidi) nastanejo soli pri reakciji nevtralizacije.

| Formula soli                    | Formula kisline                | Formula hidroksida  | Ime soli          |
|---------------------------------|--------------------------------|---------------------|-------------------|
| Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> | H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> | LiOH                | litijev karbonat  |
| KI                              | HI                             | KOH                 | KALIJEV JODID     |
| Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> | H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> | NaOH                | NATRIJEV FOSPAT   |
| CaSO <sub>4</sub>               | H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | Ca(OH) <sub>2</sub> | KALCIJEV SULFAT   |
| AlCl <sub>3</sub>               | HCl                            | Al(OH) <sub>3</sub> | ALUMINIJEV KLORID |

4. Oglej si graf in odgovori na vprašanja.



D: Marni delič KCl pri 25°C je 0,26.

a) Za koliko gramov se topnost KCl v vodi pri 60 °C razlikuje od topnosti pri 40 °C?

$$60^\circ\text{C} = 45 \text{ g} \quad \text{RAZLIKA JE } 5 \text{ g.}$$

$$40^\circ\text{C} = 40 \text{ g} \quad 5 \text{ g.}$$

b) 45 g KCl dodaš v 100 g vode. Na katero temperaturo moraš segreti vodo, da se raztopi vsa sol? → GRAF TOPNOSTI JE VEDNO PODAN ZA 100g VODE.

60 °C

VEDNO PODA PODATKE V 100g VODE.

c) Izračunaj masni delež (W) KCl v nasičeni raztopini pri 25 °C?

$$25^\circ\text{C} \quad m(\text{KCl}) = 35 \text{ g} \quad \text{ODČITAMO IZ GRAFA PRI } 25^\circ\text{C}$$

$$m(\text{VODE}) = 100 \text{ g} \quad \text{GRAF VEDNO PODA PODATKE V 100g VODE}$$

$$W(\text{KCl}) = ?$$

$$W(\text{KCl}) = \frac{m(\text{KCl})}{m(\text{RAZTOPINE})}$$

$$W(\text{KCl}) = \frac{35 \text{ g}}{135 \text{ g}} =$$

$$W(\text{KCl}) = 0,26$$

$$m(\text{RAZTOPINE}) = m(\text{TOPILA}) + m(\text{TOPLJENCA})$$

$$m(\text{RAZTOPINE}) = 100 \text{ g} + 35 \text{ g}$$

$$m(\text{RAZTOPINE}) = 135 \text{ g}$$