

Test iz kemije

-A-

- Napiši in razloži način za pridobivanje fluora! Reakcija!
- Kako dobimo vodikov fluorid iz kalcijevega fluorita? Napiši reakcijo!  
 $CaF_2 + H_2SO_4 \rightarrow CaSO_4 + 2HF$
- Obkroži enačbo reakcije, ki ne poteka v desno smer!  
 a)  $F_2 + NaCl \rightarrow$   
 b)  $Cl_2 + NaBr \rightarrow$   
 c)  $Br_2 + NaI \rightarrow$   
~~d)  $I_2 + NaF \rightarrow$~~
- Določi snov, ki najbolj ustreza zahtevanim lastnostim:  
 a) najboljši oksidant:  $Cl_2, Br_2, I_2, F_2$   
 b) najmanjši atom:  $Cl, I, Br, F$   
 c) najbolj hlapna kislina:  $HBr_{(aq)}, HCl_{(aq)}, HI_{(aq)}, HF_{(aq)}$ .  
 Vsako trditev razloži.
- Kaj nastane, če reagira natrijev bromid in žveplena(VI) kislina? Razloži reakcijo!  
 $NaBr + H_2SO_4 \rightarrow NaHSO_4 + HBr$
- Napiši, kako pridobivamo klor z elektrolizo vodne raztopine NaCl. Koliko  $cm^3$  klora je nastalo, če dobimo pri elektrolizi  $40cm^3$  vodika.  
 $2Na^+ + 2Cl^- + 2H_2O \rightarrow H_2 + Cl_2 + 2Na^+ + 2OH^-$   
 $2NaBr + H_2SO_4 \rightarrow Br_2 + H_2O + SO_2 + 2NaBr$
- 10g snovi, ki vsebuje arzen raztopiš v raztopini HCl.  $AlCl_3$  titiraš z  $KBrO_3$  v kislem. Porabiš 22,5ml raztopine, ki vsebuje 2,78g  $KBrO_3$  na liter. Izračunaj procent arzena v vzorcu, če veš, da se  $As^{+3}$  oksidira v  $As^{+5}$ ?  
 $AsCl_3 + KBrO_3 + HCl \rightarrow AsCl_5 + KBr$

Srečno