

# Kémia (Chemistry)

Töltsd ki a következőket:

<b>NÉV:</b>	
<b>KÓD (ülésszám):</b>	
<b>ORSZÁG:</b>	
<b>ALÁÍRÁS:</b>	

1) Írd fel a kémiai reakciók rendezett egyenletét! (2 pont)

2) Számítsd ki az eredeti minta  $\text{Cl}^-$  és  $\text{I}^-$  koncentrációját! (3 pont)

3) Számítsd ki a szükséges tömény  $\text{H}_2\text{SO}_4$  térfogatát! (1 pont)

4) Írd le a gázok képletét! Írd fel a kémiai reakciók rendezett egyenletét! (1,5 pont)

A gázok képlete (0,5 pont):

Kémiai egyenletek (1 pont):

5) Rajzold fel a gázmolekulák szerkezeti képletét a nemkötő elektrópárokkal! Jelöld a központi atom oxidációs számát az egyes molekulákban! Karikázd be a szerkezetek közül azt, amelyik tovább oxidálható! (2 pont)

6) Számítsd ki a  $\text{HCO}_3^-$  és  $\text{HSO}_3^-$  koncentrációját! (2 pont)

7) Írd fel a titrálás rendezett kémiai egyenletét! (1 pont)

8) Számítsd ki a  $\text{Fe}^{2+}$  ionok koncentrációját az eredeti mintában! (1,5 pont)