

Név:

Dátum:

**ELEKTROKÉMIAI ALAPON ÉRTELMEZHETŐ REAKCIÓK**  
**EREDMÉNYLAP**

**Fémek oldódása sósavban**

Fém	$E^0/V$	Tapasztalat	Reakcióegyenlet
réz	+0,34		
vas	-0,40		
cink	-0,76		
magnézium	-2,36		

*Magyarázat (félreakciók redukció irányában történő felírásával):*

	Tapasztalat (CHCl <sub>3</sub> -ban is)	Reakcióegyenlet		$E^0/V$
KBr + Cl <sub>2</sub>			Cl <sub>2</sub> /Cl <sup>-</sup>	1,36
KI + Cl <sub>2</sub>			Br <sub>2</sub> /Br <sup>-</sup>	1,07
KI + Br <sub>2</sub>			I <sub>2</sub> /I <sup>-</sup>	0,54

*Magyarázat (félreakciók redukció irányában történő felírásával):*