

Az alábbi vizes oldatokat vizsgáljuk:

**A) formalin (formaldehid vizes oldata)**

**B) sósav**

**C) réz(II)-szulfát-oldat**

**D) kálium-klorid-oldat**

a) Melyik az a halogénelem, amely oxidálni képes a D) oldat anionjait? Írja fel a lejátszódó kémiai reakció ionegyenletét!

b) Melyik oldat színes? Milyen színű?

c) Melyik oldat vezeti az elektromos áramot?

d) Mit tapasztalunk, ha a B) illetve a C) oldatba vaslemezt mártunk? Írja fel a lejátszódó folyamatok reakcióegyenletét is!

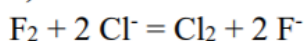
e) Melyik oldat reagál ammóniás ezüst-nitrát-oldattal melegítés hatására, elemi fém keletkezése közben?

(2020. május II.)

**Megoldás:** (14 pont)

**a) A fluor.**

**1 pont**



**1 pont**

**b) C**

**1 pont**

Kék

**1 pont**

**c) B, C, D**

**2 pont**

*(Egy eltérés 1 pont)*

**d) Ha B-oldatba mártunk vaslemezt:**

Színtelen, szagtalan

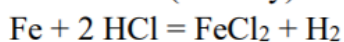
**1 pont**

gáz keletkezése.

**1 pont**

Oldat színe (halvány)zöldre változik.

**1 pont**



**1 pont**

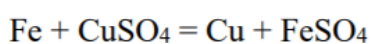
**Ha C-oldatba mártunk vaslemezt:**

A lemez felületén vörös színű szilárd anyag válik ki.

**1 pont**

Az oldat kék színe változik (halványul, sárgás lesz).

**1 pont**



**1 pont**

*(Helyesen felírt ionegyenlettel is elfogadható a válasz.)*

**e) A**

**1 pont**