

Anyagokat sorolunk fel, melyekkel a mindennapokban gyakran találkozunk:

A) szódabikarbóna

B) desztillált víz

C) választóvíz

D) lúgkő

E) égetett mész

F) aceton

G) rézgálic

a) A felsoroltak közül nevezze meg a színtelen oldatot!

b) Adja meg A és E képletét! Milyen különbséget tapasztalunk, ha a két anyagot sósavval reagáltatjuk? Írja fel a lejátszódó reakciók egyenletét is!

c) A felsorolt anyagok közül melyik az a szilárd anyag, melynek vizes oldatából az cinklemez elemi fémeket választ ki? Írja fel a lejátszódó reakció egyenletét is! Ezüst- illetve aranytárgyra választóvizet cseppentünk. Az egyik vizsgálatban nem tapasztalunk változást, míg a másik esetben kellemetlen szagú, vörösbarna gáz keletkezését észleljük.

d) Melyik esetben nem tapasztalunk változást? Adja meg a másik vizsgálatban keletkező gáz képletét!

e) Adja meg D és F tudományos nevét és F konstitúciós képletét is!

(2013. május)

**Megoldás:** (15 pont)

**a) C (választóvíz)**

**1 pont**

**b) A: NaHCO<sub>3</sub>**

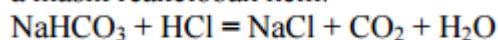
**1 pont**

**E: CaO**

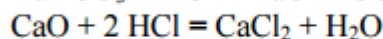
**1 pont**

A szódabikarbóna reakciójában gázfejlődés tapasztalható,  
a másik reakcióban nem.

**1 pont**



**2 pont**

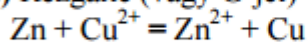


**2 pont**

**(Helyes képletek felírása 1 pont, helyes együtthatók feltüntetése 1 pont)**

**c) Rézgálic (vagy G-jel)**

**1 pont**



**1 pont**

(Zn + CuSO<sub>4</sub> = ZnSO<sub>4</sub> + Cu egyenlet felírása is elfogadható.)

**d) Az arany esetében nincs változás.**

**1 pont**



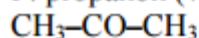
**1 pont**

**e) D: nátrium-hidroxid**

**1 pont**

**F: propanon (vagy dimetil-kezon)**

**1 pont**



**1 pont**