

## Szintfelmérő I.

1. Az alábbiak közül melyik elem molekulái között alakulhatnak ki a leggyengébb másodrendű kötések?  
A)  $H_2$                       B)  $HCl$                       C)  $Cl_2$                       D)  $Br_2$                       E)  $I_2$
2. A durranógázpróbával:  
A) a hidrogén éghetőségét ellenőrzik.  
B) a hidrogén redukáló hatását ellenőrzik.  
C) az oxigén oxidáló hatását igazolják.  
D) a hidrogén oxigéntartalmát mutatják ki.  
E) az oxigén redukáló hatását mutatják ki.
3. A hidrogén és az oxigén egymással:  
A) 1:1 térfogatarányban lép reakcióba.  
B) 1:2 térfogatarányban lép reakcióba.  
C) 2:1 térfogatarányban lép reakcióba.  
D) 1:1 tömegarányban lép reakcióba.  
E) 2:1 tömegarányban lép reakcióba.
4. Standard nyomáson és 25°C-on színtelen, gáz-halmazállapotú, a levegőnél nagyobb sűrűségű anyag:  
A) a klór                      B) a bróm                      C) a hidrogén-klorid                      D) a hidrogén                      E) a hélium
5. Melyik megállapítás a helye?  
A) A hidrogén színtelen, szúrós szagú gáz.  
B) S klór sárgászöld, szúrós szagú gáz.  
C) A hidrogén-klorid sárgás színű szúrós szagú gáz.  
D) A bróm barna szagtalan folyadék.  
E) A hélium színtelen szúrós szagú gáz.
6. A klór a nátriumot, a hidrogént, az alumíniumot:  
A) oxidálja, miközben a klór redukálódik.  
B) oxidálja, miközben a klór elektront ad le.  
C) redukálja, miközben a klór elektront ad le.  
D) redukálja, miközben a klór oxidálódik.  
E) sav-bázis reakcióban alakul át.
7. Melyik anyaggal végezhető el a vízdoldhatóságot bemutató szökőkút kísérlet?  
A) a hidrogénnel  
B) a héliummal  
C) a klórral  
D) a hidrogén-kloriddal  
E) a nátrium-kloriddal
8. Kristálya ellentétes töltésű ionokat tartalmaz:  
A) a hidrogénnek  
B) a héliumnak  
C) a klórnak  
D) a hidrogén-kloridnak  
E) a nátrium-kloridnak
9. Klórgáz képződik, ha:  
A) hipermangánt hevítünk,  
B) sósavat és cinket reagáltatunk egymással  
C) sósavat és rezet reagáltatunk egymással  
D) sósavat és hipermangánt reagáltatunk egymással  
E) sósavat hevítünk.

10. A sósav reakciói közül melyik redoxireakció?
- A) Magnézium reakciója sósavval.
  - B) Ezüst-nitrát oldat reakciója sósavval.
  - C) Magnézium-oxid reakciója sósavval.
  - D) Réz reakciója sósavval.
  - E) Nátrium-hidroxid reakciója sósavval.
11. A hidrogén-klorid:
- A) a vízzel redoxireakcióba lép,
  - B) a metánnal szubsztitúciós reakcióba lép,
  - C) az etánnal szubsztitúciós reakcióba lép,
  - D) az eténnel addíciós reakcióba lép,
  - E) a benzollal szubsztitúciós reakcióba lép.
12. A hypo fertőtlenítő hatású, mert:
- A) savas kémhatású
  - B) lúgos kémhatású
  - C) oxidálószer
  - D) redukálószer
  - E) amfoter.