

ÖSSZEFOGLALÁS

1.) Töltsd ki a táblázatot!

	Hidrogénklorid	Kénsav
Összegképlet		
Moláris tömeg		
Színe, szaga.....		
Halmazállapota		
Vizes oldatának neve		
Indikátor színe.....		
Felhasználás		

2.) Írd az állítások mellé a hozzá tartozó fogalom betűjelét!

A) hidrogén; B) klór; C) oxigén; D) kén; E) kripton;

1. A levegő térfogatának 21 %-a -
2. Atomjai nem képeznek molekulát -
3. Sűrűsége kisebb a levegőnél -
4. Elégetésével mérgező gáz keletkezik -
5. Előállítható cink és sósav reakciójával -
6. Vizes oldata savas kémhatású -
7. Szúrós szagú, oxidáló hatású gáz -
8. Szobahőmérsékleten szilárd -
9. Szintelen szagtalan gáz -
10. Belélegezve tüdővizényőt okoz -

3.) Írd fel az alábbi reakciók egyenletét, majd írd az egyenletek mellé a reakció típusát!

A) sav- bázis reakció; B) redoxireakció

- a) Sósav + nátrium-hidroxid = -
- b) Cink + sósav = -
- c) Kén égése = -
- d) Ózon kialakulása = -
- e) Kén-trioxid + víz = -
- f) Víz bontása = -
- g) Magnézium égése = -
- h) Nátrium + klór = -
- i) Kén-dioxid + víz = -
- j) Kénsav + nátrium-hidroxid = -

4.) Kísérletek

- a) Jódkristályokra benzint öntünk.
- b) Cukorra tömény kénsavat öntünk.
- c) Kénolvadékot hideg vízbe öntünk.
- d) Lakmusz oldattal megfestett sósavba feleslegben lévő nátrium-hidroxid-oldatot öntünk.
- e) Klórgázzal telt üveghengerbe felhevített nátriumot teszünk.