

Javítóvizsga / osztályozó vizsga tételek kémiából 8. osztály
Szervetlen kémia

Elemek, molekulák esetében a megadott szempontok:

- helye a periódusos rendszerben
- elektronszerkezete, polaritása
- fizikai tulajdonságai
- kémiai tulajdonságai
- élettani hatás – ahol értelmezhető
- előállítás
- előfordulás
- felhasználás

1./ A hidrogén

- durranógáz és durranógázpróba

2./ Halogénelemek

- klór
- jód
- a hidrogén-klorid és sósav

3./ Oxigén és az ózon

4./ A víz

- természetbeli előfordulása
- élettani jelentősége
- fagyási folyamata és jelentősége

5./ Vizes oldatok kémhatása:

- oxóniumion és hidroxidion szerepe a kémhatás kialakításában
- amfoter molekula
- proton átmenettel járó reakciók
- savak és bázisok
- a közömbösítés

6./ A kén

- a kén-dioxid
- a kénsav és sói
- az eltörött higanyos lázmérő „kezelése”

7./ A nitrogén,

- az ammónia, reakciója vízzel
- a nitrogén-oxidok
- a salétromsav és sói

8./ Foszfor és vegyületei

9./ A szén,

- allotróp módosulatai: grafit, gyémánt rácsszerkezete (+ ld. fent)
- szén-monoxid
- a szén-dioxid

fent)

- szén-monoxid
- a szén-dioxid
- a szénsav és sói

10./ A szilícium

- a szilícium-dioxid
- a szilikátok, az üveg

11./ A fémek tulajdonságai.

- a fémek szerkezete, a fémrács
- a fémek redukáló sora
- korrózió és korrózióvédelem

12./ Az alkálifémek

- nátrium
- a nátrium-hidroxid
- a nátrium-klorid

13./ Az alkáliföldfémek

- kalcium
- a magnézium
- a kalcium-oxid
- a kalcium-hidroxid
- a kalcium-karbonát

14./ A természetes vizek keménysége

- vízlágyítás
- a kemény víz okozta nehézségek

15./ Az alumínium

- ásványai
- érce

16./ A vas

- ásványai
- ércei
- a vasgyártás
- az acélgyártás

17./ A rézcsoport

- réz
 - ötvözetei
 - ásványai
- ezüst
- arany
 - karát

18./ A cinkcsoport

- a cink
- a higany
 - amalgám

