

AZ OSZTÁLYOZÓVIZSGA KÖVETELMÉNYEI KÉMIÁBÓL

Az osztályozó vizsga írásbeli és szóbeli vizsgarészből áll.

Az írásbeli vizsga 60 perces, amely során az adott tanév anyagából kitűzött feladatokat kell megoldani. Használható segédeszközök: írószer, számológép, periódusos rendszer.

A szóbeli vizsga 15 perces, amit 15 perc felkészülési idő előz meg. A szóbeli vizsgán tételt kell húzni. A tételek a tananyagban szereplő fogalmakat, összefüggéseket, anyagismeretet kérnek számon.

Az értékelés során az írásbeli részt 60%-ban, a szóbeli részt 40%-ban vesszük figyelembe. Az osztályzat az alábbiak szerint alakul ki: 40%-tól elégséges, 55%-tól közepes, 70%-tól jó, 85%-tól jeles.

Követelmények évfolyamonként:

7. évfolyam:

1. A kémia tárgya és jelentősége
2. Laboratóriumi eszközök
3. Balesetvédelem
4. Elemek, vegyületek jelölése
5. Fizikai és kémiai tulajdonságok, változások
6. Halmazállapotok és halmazállapot-változások
7. Hőtermelő és hőelnyelő folyamatok
8. Oldatok, keverékek összetétele, tulajdonságai
9. Keverékek szétválasztása alkotórészeikre
10. A levegő összetétele
11. Az atom felépítése
12. A periódusos rendszer
13. Az anyagmennyiség

8. évfolyam:

1. A földkéreg anyagai
2. A természetes vizek

3. Építőanyagaink
4. A földgáz és a kőolaj
5. Megújuló és nem megújuló energiaforrások
6. A tűzgyújtás története
7. A levegő összetétele
8. Szerves vegyületek, műanyagok
9. Élelmiszerek, gyógyszerek, drogok
10. Levegőszennyezés
11. Vízszenyezés
12. Hulladékok

9. évfolyam:

1. Az atomok és belső szerkezetük
2. A periódusos rendszer
3. Mennyiségi jellemzők, az anyagmennyiség és a moláris tömeg
4. Ionos kötés és ionrács
5. Fémes kötés és fémrács
6. Kovalens kötés és atomrács
7. Molekulák, molekularács
8. Másodrendű kötések
9. Anyagi rendszerek és csoportosításuk
10. Halmazállapotok és halmazállapot-változások
11. Gázok és gázelegyek
12. Folyadékok és szilárd anyagok
13. Kolloid és heterogén rendszerek
14. A kémiai reakciók jellemzői, csoportosítási lehetőségei
15. A kémiai reakciók energiaviszonyai
16. A reakciósebesség és befolyásolása
17. Kémiai egyensúly és befolyásolása
18. Savak, bázisok

10. évfolyam:

1. A szerves kémia tárgya, a szerves vegyületek csoportosítása
2. Telített szénhidrogének
3. Telítetlen szénhidrogének
4. Aromás vegyületek
5. Halogénezett szénhidrogének
6. Az oxigéntartalmú szerves vegyületek csoportosítása
7. Az alkoholok és fenolok
8. Éterek
9. Oxovegyületek
10. Karbonsavak és sóik
11. Az észterek, a tisztítószer
12. A szénhidrátok
13. Nitrogéntartalmú szerves vegyületek csoportosítása, az aminok
14. Az aminosavak, a peptidek és a fehérjék
15. A nukleotidok és a nukleinsavak
16. A műanyagok
17. Gyógyszerek, drogok