

Szebenyi Mária Kémia Emlékverseny

8.o.

1.forduló

I. Írd az állítás mellé, hogy igaz(I) vagy hamis(H)!

- 1.Minden kémiai átalakulás exoterm folyamat.....
2. A levegőnek kb. $\frac{3}{4}$ része nitrogén.....
3. A kőolajat a megújuló energiaforrások közé sorolhatjuk.....
4. Egyszerű kémiai anyagoknak nevezzük az elemeket és a vegyületeket..
5. Az oldatokat is keverékeknek tekinthetjük.....
6. A biológiai oxidáció is gyorságés.....

/6 pont/

II. Állítsd növekvő mol szám szerint a következő anyagokat!

32 g oxigén, 22 g szén-dioxid, 18×10^{23} db vízmolekula, 8 g kén

/ 6 pont/

III. Kísérletelemzés

Főzőpohárban lévő jód kristályokat melegítünk. A főzőpohárba hidegvízzel telt lombikot helyezünk. Mit tapasztalunk? Miért?

Energetikailag is jellemezd a látottakat!

/ 5 pont/

IV. Számolási feladatok

1. 150 g 25 tömeg%-os konyhasóoldathoz hozzáadunk még 18 g sót. Milyen koncentrációjú oldatot kapunk?

/8 pont/

2. 500 cm³ 1,4 g/cm³ sűrűségű, 12 tömeg%-os oldatból elpárologtatunk 80 cm³ vizet. Milyen töménységű lesz az új oldat?

/10 pont/