

Kémia 3. forduló

Név: _____

Iskola: _____ **ö: 50p/**

- 1. Sorold fel azokat a több atommagot és elektronburkot tartalmazó kémiai részecskéket, amelyekben 10 elektron található! .** **15p/**

A kémiai részecske		
Neve	Protonszáma	Jele

- 2. Négyféle asszociáció! A helyes válasz betűjelét írd az állítások elé!** **10p./**

- A. magnézium
- B. klór
- C. ammónia
- D. víz

- _____ 1. oxidálószer
- _____ 2. oldata lúgos kémhatású
- _____ 3. elektron leadására képes
- _____ 4. proton leadással negatív ionná alakul
- _____ 5. redukálószer



Csorba György
természettudományos
feladatmegoldó verseny



- A. a hidrogén és az oxigén reakciója
- B. a cink és a sósav reakciója
- C. mindkettő
- D. egyik sem

- _____ 6. egyesülés
- _____ 7. lényege a protonátmenet
- _____ 8. eredménye dipólusmolekula
- _____ 9. redoxireakció
- _____ 10. teljes elektronátmenettel jár

3. Egy zárt tartályban, amely 36 gramm oxigént tartalmaz, 24 gramm ként elégettünk.
Mennyi lesz a reakció lejátszódása után a tartályban lévő gázelegy tömeg%-os összetétele?
10 p./

4. Értelmezd a következő kísérletet!

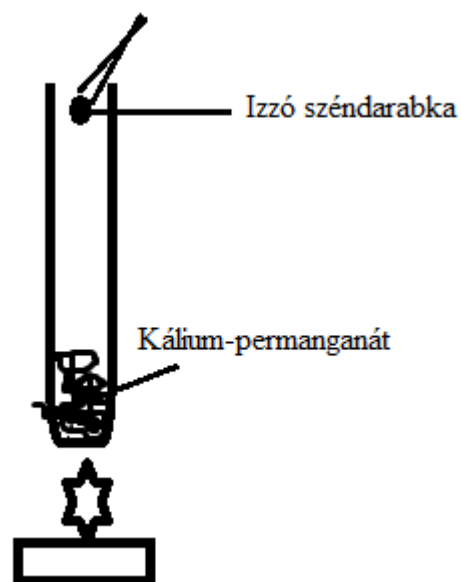
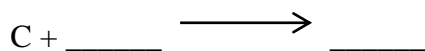
5p./

Szén égetése oxigénben:

Tapasztalat:

Mi történik az előzőleg fölzízított szénnel, tiszta oxigénben?

Következtetés:



5. Határozd meg a vegyületek képletét, töltsd ki a táblázatot!

10 p./

A vegyület neve	A vegyületet alkotó ionok				A vegyület képlete
	neve		jele		
Magnézium-oxid					
Kalcium-klorid					