

Természettudományi Vizsga

Írásbeli feladatlap

7. évfolyam

KÉMIA

Rendelkezésre álló idő: 60 perc

Név:.....

Kezdés:.....

Befejezés:.....

2018.

1. Karikázd be a kémiai tisztaság betűjelét!

- a) Csapvíz
- b) Etil-alkohol
- c) Vörösbőr
- d) Ételecet
- e) Desztillált víz
- f) Nátrium-klorid

2. Tegyéél X-et oda, ahova az adott anyag tartozik!

		Fém	Nemfém	Vegyület	Szilárd keverék	Oldat	Gázelegy
1.	Rozsda						
2.	Magnézium						
3.	Szőlőcukor						
4.	Jódtinktúra						
5.	Vas						
6.	Levegő						
7.	Oxigén						
8.	Szén-dioxid						
9.	Víz						
10.	Hidrogén						
11.	Alumínium						
12.	Ételecet						
13.	PB-gáz						
14.	Kénpor						
15.	Rézgálic						
16.	Bronz						
17.	Argon						
18.	Kőolaj						
19.	Gyémánt						
20.	Hipermangán						

3. Anyagszerkezet

A, Írd fel a vegyjelüket!

- Klór:
- Jód:
- Nátrium:
- Magnézium:.....
- Hidrogén:.....

B, Igaz vagy hamis az atommagról a következő állítások?

1. Pozitív töltésű.
2. Felhő szerű képződmény.
3. Az atom méretének túlnyomó részét teszi ki.
4. A benne lévő protonok száma megegyezik a rendszámmal.
5. Egy elem minden atomjában teljesen egyforma.

4. Töltsd ki a táblázatot!

Az atom vegyjele	Főcsoport száma	Periódus száma	Elektronhéjak száma	Vegyérték-elektronok száma
Si				
	VI.	3		
	II.		5	
Br			4	7

5. Kémcsőbe jódot melegítünk!

Milyen szemmel látható változást tapasztalsz?

Mi a jelenség fogalma?

Egy másik kémcsőbe lévő jódra benzint öntünk!

Mit tapasztalsz?

6. Magyarázd meg a következő fogalmakat!

Vegyérték elektron:

Kémiaailag tiszta anyag:

7. Írd az állítás mellé a hozzá tartozó betűjelet!

A: fizikai változás

B: kémiai változás

C: mindkettő

D: egyiksem

	Állítás	Betűjel
1.	A folyamatban új anyag keletkezik.	
2.	Az anyag szerkezete megváltozik.	
3.	Ez történik, ha vízbe kénport szórunk.	
4.	Ez történik, ha meghajlítjuk a magnézium szalagot.	
5.	Ez történik, ha elégetjük a magnézium szalagot.	
6.	Energiaváltozás kíséri.	

8. Hány tömegszázalékos az az oldat, amelyet úgy készítettünk, hogy 50gramm cukrot feloldottunk 150gramm vízben?

9. Számítsd ki, hány tömegszázalékos az az oldat, amelyet úgy készítettünk, hogy 50g 10 tömegszázalékos és 70 gramm 30 tömegszázalékos oldatot öntöttünk össze.

Értékelőlap

2018.

Feladat	Összpontszám	Elért pontszám
1.	3	
2.	20	
3.	10	
4.	12	
5.	5	
6.	4	
7.	6	
8.	5	
9.	5	
	70 pont	

Elért százalék:

Érdemjegy:

.....
Javítótanár