

Név:

1. Melyik igaz az elemmolekulákra?

- a. sok atom megszilárdulva
- b. azonos nemfém-atomok kapcsolódása
- c. sok különböző atom kapcsolata

2. Mi a neve a közös elektronpárral létrejövő kapcsolatnak?

atomos kötés

molekulakötés

kovalens kötés

molekulaerő

3. Mi a képlete ezeknek a molekuláknak?

Cl

K

H

O

N₂

N

O₂

H₂

Cl₂

K₂

Oxigénmolekula:

Hidrogénmolekula:

Klórmolekula:

Nitrogénmolekula:

4. Melyik jel jelöl molekulát?

Cl

H₂

N

O

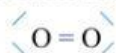
5. Melyik jel összegképlet?

N

H – H

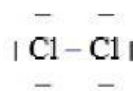
O₂

6. Melyik molekulában van egy kötő elektronpár?



H – H

| N ≡ N |



5. Mit jelöl ez a jel: | N ≡ N | ?

6. Mit jelent a = jel ebben a jelölésben: < O = O > ?

- a. 2 elektron közös az atomokban
- b. az atomokat 2 elektron tartja össze
- c. az atomokat 2 elektronpár tartja össze

d. mindkét atomnak 2 külső elektronja van

7. Kösd össze a jelet a jelentésének megfelelő tömeggel!

H 4 gramm

2 H₂ 2 gramm

H₂ 1 gramm

8. Hány gramm a tömege 2 mól nitrogén-molekulának?

1 mol nitrogén-molekula tömege: g

2 mol nitrogén-molekula tömege: g

9. Hány gramm a tömege $3 \cdot 10^{23}$ db oxigén-molekulának?

1 mol oxigén-molekula tömege: g

$3 \cdot 10^{23}$ db oxigén-molekula tömege: g

10. Jelöld meg az igaz állítást!

a. 1 mol H₂ - gázban ugyanannyi atom van, mint 1 mol O₂ – gázban

b. az oxigénmolekula 3-szoros kötést tartalmaz

c. 1 mol klórmolekula 35,5 gramm

11. Mi annak a kémiai részecskének a neve, amelyikben az atomokat közös elektronpár kapcsolja össze?