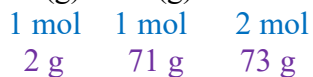


Dober dan ☺.

Najprej preglejmo rešitve nalog iz prejšnje ure.

1. Učbenik 144. /4.

a) Urejena enačba reakcije:  $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \rightarrow 2 \text{HCl}(\text{g})$



b) Uporaba enačbe

Iz urejene enačbe prepišem: 1 mol  $\text{H}_2$ .....2 mol HCl

Podatki: 6 mol  $\text{H}_2$ .....X mol HCl

---

matematika:  $X = 12 \text{ mol HCl}$ .....to pa je  $12 \cdot 36,5 \text{ g} = 438 \text{ g HCl}$

c)

Iz urejene enačbe prepišem: 2 g  $\text{H}_2$ .....73 g HCl

Podatki: 12 g  $\text{H}_2$ ....X g HCl

---

Matematika:  $X = 438 \text{ g HCl}$

2. Učbenik 145./7.

a)  $2 \text{H}_2\text{O}_2(\text{aq}) \rightarrow 2 \text{H}_2\text{O}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g})$

b)  $\begin{array}{ccc} 2 & 2 & 1 \end{array}$

c) Uporaba enačbe

Iz urejene enačbe prepišem: 2 mol  $\text{H}_2\text{O}_2$ .....1 mol  $\text{O}_2$

Podatki: 0,4 mol  $\text{H}_2\text{O}_2$ .....X mol  $\text{O}_2$

---

matematika:  $X = 0,2 \text{ mol O}_2$

#### REŠITVE ANKETE:

Relativna atomska masa magnezija je 24,3 (!brez enote). »n« je oznaka za množino snovi.

Relativna molekulska masa  $\text{CO}_2$  je 44 (!brez enote). 0,5 mol  $\text{CO}_2$  tehta 22 g (obvezna enota).

Sledi preverjanje. Veselo na delo ☺

**PRI RAČUNSKIH NALOGAH JE POTREBNO ZAPISATI RAČUNE OZ. POTEK, KAKO SI DO USTRZNEGA REZULTATA PRIŠEL.**

1. Dopolni preglednico. Če katera količina nima enote, to zapiši, ker prazen pravokotnik pomeni, da ne poznaš rešitve.

KOLIČINA	ZNAK/SIMBOL	ENOTA
Relativna atomska masa		
	M	
		1 g
Množina snovi		

2. Reši.

$Ar(K) =$  \_\_\_\_\_  $Mr(Ba(OH)_2) =$  \_\_\_\_\_

3. Koliko tehta 1 mol naštetih snovi:

- a) ogljika?
- b) broma?
- c) magnezijevega klorida?

4. Katere osnovne gradnike snovi poznamo?

5. Koliko in katerih delcev (osnovnih gradnikov snovi) je v 1mol:

- a) natrija?
- b) ogljikovega dioksida?
- c) aluminijevega fluorida?

6. Izračunaj masni delež žvepla v žveplovem dioksidu.

7. Izračunaj masni delež kisika v kalcijevem karbonatu.

7. Dopolni.

$6 \cdot 10^{23}$  delcev je \_\_\_\_\_ mol snovi.

8. Izračunaj, koliko molov je 4,6 g natrija.

9. Izračunaj množino  $6 \cdot 10^{24}$  atomov železa.
10. Izračunaj število atomov v 20,25 g aluminija.
11. Izračunaj maso 0,25 mol amonijaka  $\text{NH}_3$ ?
12. Živosrebrov oksid ( $\text{HgO}$ ) ob segrevanju razpade na kovino, ki je pri sobnih pogojih v tekočem agregatnem stanju in plin, ki omogoča gorenje.
  - a) Napiši urejeno enačbo reakcije, ki je potekla. Zapiši tudi agregatna stanja snovi.
  - b) Kolikšna množina plinastega produkta nastane pri razpadu 0,4 mol živosrebrovega oksida?
  - c) Koliko gramov kovine nastane, če ob segrevanju razpade 65,1 g živosrebrovega oksida?