**1 Un kmol reprezintă:**

A 10ˉ3 mol

B 103 mol

C 102 mol

D 10ˉ2 mol

E 10 mol

R 2

**2 Masa moleculară relativă (mr):**

A se măsoară în grame

B se măsoară în kg

C se măsoară în g'1

D se măsoară în kg'1

E este o mărime adimensională

R 5

**3 Masa unei cantităţi de apă ce conţine 1 mol de molecule este:**

A 18 g

B 16 kg

C 16 g

D 18 kg

E 17 g

R 1

**4 Masa unei cantităţi de NaCl ce conţine 1 mol de molecule este:**

A 58 g

B 57 g

C 58,5 g

D 57,5 g

E 35 g

R 3

**5 Masa molară *(*μ) a unei substanţe se poate calcula din relaţia:**

**A** μ = **μ = m / v**

B μ = **μ = m \* v**

**C** μ = **μ = n / v**

D μ = **μ = v / m**

E μ = **μ = v / n**

R 1

**6 Unitatea de măsură pentru masa molară *(pi)* în Sistemul Internaţional de Unităţi este:**

A g/mol

B kg/mol

C kg/kmol

D este o mărime adimensională

E kg x mol

R 2

**7 Masa molară *(*μ*)* pentru apă este:**

A 18 kg/kmol

B 16 kg/kmol

C 18 kg-kmol

D 16g/kmol

E 18 kg/mol

R 1

**8 Masa molară *(*μ*)* pentru acetilenă (C2H2) este:**

A 16kg/kmol

B 14 kg kmol

C 26 kg/kmol

D 16 g/kmol

E 24 kg/mol

R 3

**9 Unitatea de masă atomică reprezintă**:

A masa conţinută într-un kg de 6^12*C*

B a douăsprezecea parte din masa atomului de carbon

C a douăsprezecea parte din masa atomică a izotopului de carbon 'gC

D masa atomică a izotopului de carbon 6^12*C*

E masa conţinută într-un g de  6^12*C*

R 3

**10 Volumul molar *(VM)* este o mărime fizică derivată în SI, definită prin relaţia:**

A Vμ = V x μ

B Vμ = V / μ

C Vμ = v / μ

D Vμ = V / v

E Vμ = v x V

R 4