

1 eq1:=1.2*H*phi=(2*H*nH2O)

$$1.2 \cdot H \cdot \phi = (2 \cdot H \cdot \text{nH2O}) \quad (1)$$

2 eq2:=nH2O=solve(eq1,nH2O)[0]

$$\text{nH2O} = \left(\frac{1.2 \cdot H \cdot \phi}{2 \cdot H} \right) \quad (2)$$

3 eq3:=simplify(eq2)

$$\text{nH2O} = \left(\frac{1.2 \cdot \frac{1}{2} \cdot H \cdot \phi}{H} \right) \quad (3)$$

4 eq4:=simplify(eq3)

$$\text{nH2O} = \left(\frac{0.6 \cdot H \cdot \phi}{H} \right) \quad (4)$$

5 eq5:=expand(eq4)

$$\text{nH2O} = \left(\frac{0.6 \cdot H \cdot \phi}{H} \right) \quad (5)$$

6 version()

giac1.1.4 – 16, (c)B.ParisseandR.DeGraeve, InstitutFourier, UniversitedeGrenobleI (6)

7