Масени процентни састав једињења и количине супстанце – тест

1. Izračunajte masu koju zauzima 0.5mol-a natrijum-oksida. Ar(Na)=23; Ar(O)=16

 124g

 19.5g

 27.5g

 31g

2. Ako je Ar(H)=1, Ar(O)=16, izračunaj koliko se %(H) nalazi u hidrogenu (H2O2).

 5.88%

 3.13%

 94.12%

 96.87%

3. Formula za gips je: CaSO4 x 2H2O. Ako je Ar(Ca)=40; Ar(S)=32; Ar(O)=16; Ar(H)=1, odredite Mr za gips.

 272

 4896

 136

 172

4. Odredite %H2O u gipsu (CaSO4 x 2H2O). Ar(Ca)=40, Ar(S)=32, Ar(O)=16, Ar(H)=1

 36%

 79.07%

 20.93%

 18%

5. Ako je Ar(H)=1, Ar(O)=16, relativna molekulska masa (Mr) hidrogena (H2O2) je:

 18

 64

 34

 54

6. Odredite %O u azotnoj kiselini (HNO3),ako je Ar(H)=1, Ar(N)=14, Ar(O)=16.

 74.60%

 92.38%

 76.19%

 25.40%

7. Odredi koliko se %S nalazi u vodonik-sulfidu (H2S), ako je Ar(H)=1; Ar(S)=32.

 94.12%

 3.125%

 5:88%

 96.87%