

1. Suraskite ir užrašykite šių elementų santykinės atominės mases:

A r (O)=

A r (H)=

A r (Cu)=

A r (Fe)=

A r (Zn)=

A r (Ar)=

A r (Ba)=

A r (Ta)=

A r (Be)=

A r (Mg)=

A r (Pb)=

A r (Se)=

A r (Bi)=

A r (Al)=

A r (Co)=

A r (C)=

A r (Si)=

A r (Au)=

A r (Ag)=

A r (Cl)=

2. Parašykite kiek kartų vienas atomas sunkesnis už kitą: (palikite vieną skaičių po kablelio)

a. Varis už deguonį

b. Geležis už neoną

c. Uranas už varį

d. Azotas už vandenilį

e. Argonas už litį