

**Clasa a VII – a**

1. Comparați fenomenele care au loc la arderea lumânării și la „arderea” unui bec cu incandescență. (5 puncte)

2. Mustul, lăsat liber în aer, suferă un fenomen care în vorbirea curentă se numește „fierberea mustului”, iar în termeni științifici „fermentarea mustului”. Care este forma corectă de exprimare și de ce? (5 puncte)

3. Pentru prepararea dulceței de caise și prune, mama are nevoie de „apă de var” dar nu are la îndemână decât laptele de var. Cum o puteți ajuta pe mama ca din „laptele de var” să obțină „apa de var”? (10 puncte)

4. Realizați următoarele amestecuri: 1 g sulf + 2 g pulbere uscată de zinc; 2 g sulf + 1,5 g pulbere uscată de magneziu; 2 g sulf + 1,75 g pulbere uscată de aluminiu. Descrieți proprietățile amestecurilor și obțineți sulfurile de zinc, magneziu și aluminiu prin încălzirea unei cantități reduse din amestec. (20 puncte)

5. Într-o lucrare scrisă a unui elev apare următorul text: „Transformarea unor substanțe chimice în altele, datorită unor fenomene care au avut loc, se numește reacție chimică. Pe baza reacțiilor chimice care au loc în natură, în industrie și în laboratoare, se obțin întotdeauna substanțe compuse, care la rândul lor se pot descompune în alte substanțe. Ca exemple de substanțe compuse se pot da: apa, aluminiul, zahărul, carbonul, oxigenul, sulfura de fier. Substanțele care nu se pot descompune prin procedee obișnuite se numesc substanțe chimice.” Corectați textul elevului numai prin adăugarea cuvintelor omise sau prin eliminarea celor care nu corespund (40 puncte)

6. Cu silabele indicate formați cuvintele care corespund problemelor de mai jos:

**lu sub a sim te pase mipuniu ple com stan**

- substanță compusă care acoperă 1/5 din globul pământesc;
- metal alb strălucitor care este utilizat la fabricarea avioanelor;
- substanțe chimice care nu mai pot fi descompuse;
- substanțe chimice care nu se pot descompune prin procedee obișnuite. (10 puncte)

Nota: 10 puncte din oficiu