Evaluare inițială la chimie

Clasa IX

*Nume , prenume elev*_____ ***Clasa*** _____ ***Data***_____

Nr	Itemi	Scor 35
1	*Dacă afirmaţia este corectă încercuieşte litera A, dacă este falsă –încercuieşte litera F:* **A/F**.Cantitatea de substanță se măsoară în moli **A/ F.** Fenomenele chimice se numesc reacții chimice. **A/ F.** Într-o reacție masa substanțelor inițiale este egală cu masa produșilor de reacție. **A/ F.** Degajarea unui gaz este un semn al unui fenomen fizic **A/ F.**Formarea unui precipitat este un semn al unui fenomen chimic	0 1 2 3 4 5
2	**Completati, egalaţi şi în spatiul rezervat scrieti cifra ce corespunde cu tipul reacţiei corespunzătoare :** _____a) $C + O_2 = CO$ — 1. reacție de schimb _____b) $Pb(OH)_2 + HCl = H_2O$ + ____ — 2.reacție de substituție _____c) $FeO + H_2 = Fe$ + ___ — 3. reacție de combinare _____d) $C + Cl_2 = CCl_4$ — **4.** reacție de descompunere	**0** **1** **2** **3** **4** **5** **6** **7** **8**
3.	a)Scrie în spațiul rezervat a coloanei A cu tipul denumirii substanței din coloanei B. **A** — **B** _____H_2SO_3 — 1.Hidroxid de bariu _____H_3PO_4 — 2.Acid sulfuros _____P_2O_5 — 3.Oxid de calciu _____NaCl — 4. Sulfat de calciu _____LiOH — 5.Acid fosforic _____CaO — 6.Hidroxid de litiu _____$CaSO_4$ — 7.Clorura de sodiu _____$Ba(OH)_2$ — 8.Oxid de fosfor B. Pentru substanţele de la coloana **A**, completaţi tabelul: **oxid** | **acid** | **bază** | **sare** | | | | | | | |	0 1 2 3 4 5 6 7 8 0 1 2 3 4

4. **Analizaţi următorul text:**

Ploaia acidă este o formă de poluare atât a aerului cât şi a apei în care acizii din aer, produşi de uzine de producere a energiei electrice şi alte surse, cad pe Pământ în diferite regiuni. Acţiunea corosivă a ploii acide provoacă pagube incomensurabile mediului înconjurător. Problema începe cu producerea dioxidului de sulf(IV) şi a oxizilor de azot produşi prin arderea combustibilului fosil (cărbune, gaz natural şi petrol). Dioxidul de sulf(IV) şi oxizii de azot reacţionează cu apa, şi alte substanţe chimice din aer, pentru a forma acidul sulfuros, acidul azotic şi alţi poluanţi. Aceşti acizi poluanţi ajung până în atmosferă, unde călătoresc sute de kilometri, şi, în cele din urmă, se întorc pe pământ sub formă de ploaie, zăpadă sau ceaţă.

Scrieţi cele două ecuaţii ale reacţiilor chimice prin care din sulf se obţine acidul sulfuros conţinut de ploaia acidă.

_____

_____

_____

0 1 2 3 4 5 6

5. **Una din metodele de păstrare a merelor iarna este scufundarea lor pentru cîteve secunde în soluţie de clorură de calciu. Calculaţi partea de masă a sării în soluţie, dacă pentru prepararea ei sunt necesare 800g de apă şi 1,5g de clorură de calciu.**

Se dă	De aflat	Răspuns

Rezolvare:

0 1 2 3 4 5 6

SCHEMA DE CONVERTIRE A PUNCTELOR IN NOTE										
NOTA	10	9	8	7	6	5	4	3	2	1
PUNCTE	34-32	31-30	29-24	23-20	19-12	11-8	7-5	4-3	3	1