

**Baremul de verificare a testului la chimie pentru profilul real PRE\_ 2015 Total: 100 p**

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului acordat	Total punctaj item
1	Pentru fiecare alegere corectă	1p x 5 = 5 p	<b>5 p</b>
2*	Pentru fiecare completare corectă	1p x 5 = 5 p	<b>5 p</b>
3	Pentru calcularea corectă a <i>tuturor</i> gradelor de oxidare Pentru alcătuirea corectă a ecuațiilor electronice Pentru stabilirea corectă a bilanțului electronic Pentru indicarea corectă a oxidantului și reducătorului Pentru indicarea corectă a proceselor de oxidare și reducere Pentru egalarea corectă a ecuației	1p 1p x 2 = 2 p 1p 1p 1p 1p	<b>7 p</b>
4*	Pentru alegere corectă Pentru fiecare completare corectă Pentru indicarea domeniului corect și concret de utilizare	1p 1p x 4 = 4 p 1p	<b>6 p</b>
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor:** Pentru calcularea corectă a $v(\text{CH}_4) \rightarrow v(\text{CO}_2)$ Pentru calcularea corectă a $v(\text{Ca}(\text{OH})_2)$ Pentru determinarea substanței în exces Pentru calcularea corectă a $v(\text{CaCO}_3) \rightarrow m(\text{CaCO}_3)$ Pentru calcularea corectă a masei preparatului Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 2p x 2 = 4p 1p x 2 = 2 p 1p 1p 1p x 2 = 2 p 1p 1p	<b>13 p</b>
6*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerințelor **	2p x 4 = 8 p	<b>8 p</b>
7	Pentru fiecare alegere corectă	1p x 5 = 5 p	<b>5 p</b>
8*	Pentru fiecare completare corectă a tabelului conform cerințelor (în cazul indicării în punctul (4) a glucozei se acceptă formula de structură notată prescurtat și denumirea “glucoză”)	1p x 8 = 8 p	<b>8 p</b>
9*	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice conform cerințelor** (Dacă în loc de formule de structură semidesfășurate au fost utilizate formule moleculare, ecuația reacției se apreciază cu un punct)	2p x 4 = 8 p	<b>8 p</b>
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuației reacției ce decurge** Pentru indicarea reacției chimice ce nu decurge (prin semn distinctiv sau textual) Pentru calcularea corectă: $m(\text{Br}_2) \rightarrow v(\text{Br}_2)$ Pentru calcularea corectă: $v(\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}) \rightarrow m(\text{C}_6\text{H}_5\text{OH})$ Pentru determinarea $\omega(\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}) \rightarrow \omega(\text{HCHO})$ Pentru compararea părților de masă obținute și concluzie Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 2p 1p 1p x 2 = 2 p 1p x 2 = 2 p 1p x 2 = 2 p 1p 1p	<b>12 p</b>
11*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru calcularea corectă a $v(\text{NaOH}) \rightarrow C_1(\text{NaOH})$ Pentru calcularea corectă a $C_2(\text{NaOH})$ Pentru scrierea corectă a ecuației de disociere Pentru calcularea corectă a $[\text{OH}^-]$ , argumentată în baza ecuației de disociere Pentru calcularea corectă a $\text{pOH} \rightarrow \text{pH}$ Pentru compararea valorilor pH-ului și argumentarea răspunsului Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 1p x 2 = 2 p 1p 1p 1p 1p x 2 = 2 p 1p 1p	<b>10 p</b>
12*	Pentru fiecare completare corectă a tabelului Pentru scrierea corectă a ecuației reacției de identificare, conform condițiilor indicate: <i>pentru EM ** - 2p; pentru EIC** - 2p; pentru toate formulele și coeficienții corecți în EIR - 1p</i>	1p x 8 = 8 p 5 p	<b>13 p</b>

\* Itemii, marcați cu asterisc (\*) conțin sarcini cu caracter divergent și presupun mai multe variante de răspuns / metode de rezolvare.

\* Itemii nr. 5, 10 și 11 (rezolvări de probleme):

- la calcularea „v” sau „m”, „V” a substanței după ecuația reacției, determinarea substanței în exces se cere argumentarea calculelor prin corelațiile respective, notate direct în ecuație sau separat;
- dacă la o anumită etapă a rezolvării este comisă o eroare de calcul ce duce după sine modificări în calculele următoare, eroarea comisă se depunctează o singură dată;
- pentru rezolvarea corectă a problemei prin orice altă metodă se va acorda punctajul maximal.

\*\* Pentru ecuațiile chimice: *toate formule corecte - 1p, stabilirea corectă a tuturor coeficienților - 1p.*