

Baremul de verificare și notare pentru profilul umanist – pretestare 2016 eșantion testul 1.

Item	Etape, răspunsuri și norme de evaluare	Specificarea punctajului	Total punctaj
1	Pentru completarea corectă a spațiilor libere	1p x 5 = 5p	5p
2*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel.....	1p x 8 = 8p	8p
3*	Pentru calcularea corectă a fiecărui grad de oxidare..... Pentru indicarea corectă a unui domeniu de utilizare.....	1p x 4 = 4p 1p	5p
4	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice** (vezi mai jos).....	4 x 2p = 8p	8p
5*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice..... Pentru determinarea corectă a $v(\text{H}_2)$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{Cu})$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte): Pentru determinarea corectă a $m(\text{Cu})$ Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 2p 1p 1p 1p 1p	7p
6*	Pentru indicarea corectă a fiecărui tip de reacție chimică..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice** (vezi mai jos)..... Pentru indicarea corectă a unui domeniu de utilizare.....	1p x 3 = 3p 2p 1p	6p
7*	Pentru alegerea corectă a doi electroliți..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției (EM, EIC, EIR) - pentru toate formule corecte în EM.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EM1p - pentru toate formule corecte în EIC.....1p - pentru stabilirea corectă a tuturor coeficienților în EIC.....1p - pentru toate formulele și coeficienții în EIR.....1p	1p x 2 = 2p 1p x 5 = 5p	7p
8*	Pentru completarea corectă a spațiilor libere din tabel.....	1p x 9 = 9p	9p
9	Pentru fiecare încercuire corectă adevărat A sau fals F	1p x 6 = 6p	6p
10*	Pentru analiza și notarea corectă a condițiilor problemei Pentru stabilirea corectă a coeficienților în ecuația reacției chimice..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{CH}_3\text{COOH})$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{CH}_3\text{COOH})$ Pentru determinarea corectă a $v(\text{CaCO}_3)$ după proporție (scrisă în ecuație sau notată aparte)..... Pentru determinarea corectă a $M(\text{CaCO}_3)$ Pentru determinarea corectă a $m(\text{CaCO}_3)$ Pentru notarea corectă și utilizarea corectă a unităților de măsură	1p 1p 1p 1p 1p 1p 1p 1p	8p
11	Pentru scrierea corectă a ecuațiilor reacțiilor chimice** (vezi mai jos).....	2p x 3 = 6p	6p
12*	Pentru scrierea corectă a formulei chimice..... Pentru scrierea corectă a ecuației reacției chimice** (vezi mai jos)..... Pentru scrierea corectă a unei proprietăți fizice..... Pentru scrierea corectă a unui domeniu de utilizare.....	1p 1p x 2 = 2p 1p 1p	5p

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

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

- la calcularea „v” sau „m” a substanței după ecuația reacției, se cere argumentarea calculelor prin corelațiile respective, notate direct în ecuație sau aparte;
- 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.*

Total: 80 p