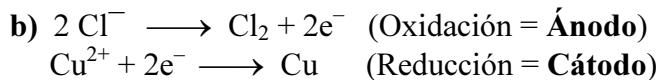


QUÍMICA 2º BACHILLERATO**HOJA Nº 14****SOLUCIONES****REACCIONES DE TRANSFERENCIA DE ELECTRONES:****ELECTRÓLISIS**

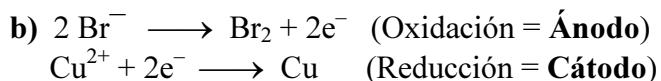
1.-/ a) $I = 8,61 \text{ A}$



2.-/ a) 3223,2 kg de Al

3.-/ a) 0,037 M

4.-/ a) 1,26 g de Br₂



5.-/ a) 4,025 g de Ag

b) 0,0627 M

6.-/ a) 8,58 g de Na

7.-/ a) 0,89 g de Cu

8.-/ a) 13,1 A

b) 1,59 L de O₂ (c.n.)

9.-/ a) 0,26 moles de Cl₂

b) 8,63 L de Cl₂ (100°C y 700 mmHg)

10.-/ a) 28950 C

b) 3,76 L de Cl₂ (25°C y 740 mmHg)

11.-/ a) 3,63 g de Ag

b) 0,067 M

12.-/ a) Falsa

b) Falsa c) Falsa

13.-/ a) 88,03 % de Fe y 11,97 % de Zn

14.-/ a) Os⁶⁺

15.-/ a) 9,1 A

b) $5,11 \cdot 10^{22}$ átomos de Co.

16.-/ a) 723,75 C

b) 0,209 g de Fe c) Ver teoría

17.-/ a) $1,072 \cdot 10^7$ C

b) 4,47 min.

18.-/ a) 3+

b) 0,373 L de Cl₂ (c.n.)

19.-/ a) 2,665 g de Cu

b) 0,94 L de Cl₂ (c.n.)

20.-/ a) 26,5 min.

b) 2,464 g de Na

21.-/ a) 27,676 g de Sn

b) 0,233 moles de I₂

-----oOOo-----