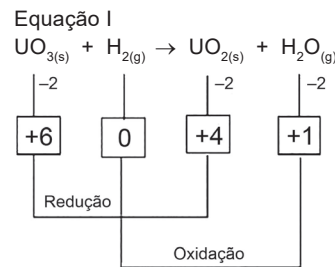


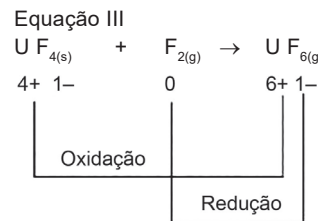
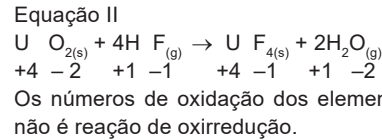
Professora: Marisleny (Frente 1)				
1	2	3	4	5
C	E	D	C	A
6	7	8	9	10
A	C	C	B	C

1. Ferroadada de abelha ou picada de formiga injetam substâncias ácidas = pode passar substâncias com caráter básico (bicarbonato de sódio, pasta de dente ou leite de magnésia). Queimadura de urtiga ou água-viva são provocadas por substâncias básicas = pode passar substâncias de caráter ácido (vinagre, suco de limão, álcool ou refrigerante).
2.
 - a) Falso. No processo 1, ocorre a incidência de calor proveniente do sol.
 - b) Falso. Na etapa 4, não ocorre reação química, e, sim, uma simples mudança de estado físico.
 - c) Falso. O processo 2 envolve uma transformação física endotérmica.
 - d) Falso. Em todas as etapas, a água é encontrada na forma de mistura.
 - e) Verdadeiro. É a evaporação (etapa 2) e não a precipitação (etapa 4) que determina o fluxo de água o ambiente.
3. A formação da película cinza na superfície do fio de cobre é indicativo da ocorrência de uma reação química. O cobre do fio está na forma metálica reduzida (Cu^0) e o mercúrio no fertilizante está na forma oxidada (Hg^{2+}). A reação entre as duas espécies provocaria a oxidação do cobre e a redução do mercúrio representada por $\text{Hg}^{2+}_{(l)} + \text{Cu}_{(s)} \rightarrow \text{Hg}^0_{(l)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)}$.
4.
 - a) Falsa. A cor do metal não é devido à cor dos átomos, mas como seus elétrons interagem com a luz.
 - b) Falsa. A função orgânica é amida
 - c) Verdadeira.
 - d) Falsa. O ouro é um metal nobre (pouco reativo).
 - e) Falso. O nox do nitrogênio é 3^- .
5. O diamante (forma alotrópica menos estável do carbono) apresenta um arranjo cristalino cúbico de face centrada com carbonos apresentando somente ligações simples (não apresentam ligações pi), por isso não conduz eletricidade e, apesar de apresentar elevada dureza, é altamente quebradiço.
6. A cachaça adoçada é uma bebida constituída por uma mistura de substâncias químicas, principalmente água, açúcar e álcool, que, por serem miscíveis entre si, formam uma mistura homogênea.
7.
 - a) Falsa. O diamante possui somente carbonos com ligações simples e é isolante elétrico.
 - b) Falsa. A grafita possui carbonos com duplas ligações conjugadas e ressonantes e é excelente condutora de eletricidade.
 - c) Verdadeiro.
 - d) Falsa. O fósforo branco é usado em armas químicas.
 - e) Falso. O diamante é alótropo da grafita.
8. O ar filtrado fica isento de partículas sólidas, permanecendo apenas o estado gasoso. No ar existem gases diferentes como N_2 , O_2 , CO_2 , dentre outros. Assim o ar filtrado é uma mistura homogênea.
9.
 - a) Falsa. O Nox do urânio é +6.
 - b) Verdadeira. O Nox dos elementos não variam.
 - c) Falsa. O Nox do urânio passa de +4 para +6, sofrendo, assim, oxidação.
 - d) Falsa. Os estados de oxidação do urânio e hidrogênio estão variando.

e) Falsa. O estado de oxidação do urânio varia de +6 para +4.



Portanto, a reação é de oxirredução.



Portanto, a reação é de oxirredução.

10. Combustíveis fósseis apresentam teores relativamente elevados de enxofre (S). A combustão produz SO_3 , óxido ácido, que forma H_2SO_4 em contato com a água da chuva, diminuindo o pH da mesma (aumenta a concentração de H^+). As equações do processo são:
 $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$ (X = S e Y = SO_2)
 $\text{SO}_2 + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$ (Z = SO_3)
 $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$ (A = H_2SO_4)