TESTO	Scrivere il prodotto di reazione tra Be e H	Scrivere il prodotto di reazione tra Sr e Te	Scrivere il prodotto di reazione tra Se e S	Scrivere il prodotto di reazione tra Si e Br	Scrivere il prodotto di reazione tra B e P	Bilanciare la reazione di ossidoriduzione che avviene in ambiente acido: SO_4^{2-} + H^+ + Tl^- -> SO_2 + H_2O + TlO^- e inserire i coefficienti stechiometrici separati da uno spazio	Indicare il numero di elettroni scambiati NELLA REAZIONE BILANCIATA SOPRA	Calcolare il volume (in litri) di soluzione 2.1 M di SO_4^{2-} necessario per produrre 372 g di SO_2	Calcolare il lavoro elettrico ottenuto dalla reazione delle quantità del punto precedente sapendo che il potenziale di cella a 0.4V	1) indicare il materiale degli elettrodi A e B 2) indicare il contenuto delle due soluzioni 3) indicare il verso degli elettroni (da A a B oppure da B ad A)	Disegna la formula del ESABROMURO DI TELLURIO. Clicca sul link sotto, una volta disegnata copia il codice generato con lo smile e incollalo sotto. http://radichemlab.unipv.it/CovidWars/drawer.html	Indicare la geometria dell'atomo centrale di ESABROMURO DI TELLURIO	Disegna la formula di Cl_2O. Clicca sul link sotto, una volta disegnata copia il codice generato con lo smile e incollalo sotto. http://radichemlab.unipv.it/CovidWars/drawer.html	indicare la geometria di Cl_2O	Disegna la formula di NH_4OH. Clicca sul link sotto, una volta disegnata copia il codice generato con lo smile e incollalo sotto. http://radichemlab.unipv.it/CovidWars/drawer.html	indicare la geometria dell'atomo centrale di NH_4OH	Calcolare il valore della costante di equilibrio Kps del composto $TlBrO_3$ sapendo che la solubilità molare vale 0.0104 mol/L (Bromato di talio (I).)	Indicare la concentrazione degli ioni all'equilibrio di Tl^+ e BrO_3^-	Calcolare il ΔH, espresso in kJ/mol, della seguente reazione (da bilanciare con coefficienti minimi interi): $COCl_2(g) = CO(g) + Cl_2(g)$	CALCOLARE IL DELTA S ED INDICARLO SOTTO	CALCOLARE IL DELTA G DELLA REAZIONE A 300 K	Calcolare la quantità in g di idrossido di sodio necessaria per neutralizzare 645 litri di una soluzione di $HClO_4$, avente pH = 3.7.	Sapendo che 16-O, 17-O e 18-O sono isotopi stabili , prevedere il decadimento dei seguenti isotopi: 19-O, 20-O	Calcolare la solubilità in mol/L del composto ainco (II) carbonato in presenza di una concentrazione 0.000749 M di ioni CO_3^{2-} sapendo che il valore di Kps vale $1.46x10^{-10}$	Indicare se il sale nitrato di sodio dà reazione acida, basica o neutra e spiegare il perché	Indicare se il sale BaCl in acqua dà reazione acida, basica o neutra e spiegare il perché
RISPOSTA	BeH2	SrTe	SeS SeS2 SeS3	SiBr4	BP	2 6 1 2 3 1	4	2.76 litri	448 kJ	1) A titanio B platino 2)soluzione A TlO_3^-, soluzione B 2SO4(2-) SO2 3) da A a B	Br[Te](Br)(Br)(Br)(Br)Br	ottaedrica	ClOCl	tetraedrica	[H][N](H)([H]	tetraedrica	0.000108	[Tl+] = [BrO3-] = 0.0104 mol/L	109.57 kJ/mol	136.94 j/molK	68.458 kJ/Mol	5.14 g	Hanno entrambi un eccesso di neutroni quindi decadranno beta meno. 19-O --> 19-F e 20-O--> 20F	1.95E-7 M	Neutra,perché deriva da un acido e da una base forte	Basica, perché è un ossido di metallo e in acqua forma l'idrossido
PUNTI	1	1	2	1	1	1	1	2	2	3	1	1	1	1	1	1	2	1	1	1	1	1	2	3	1	1