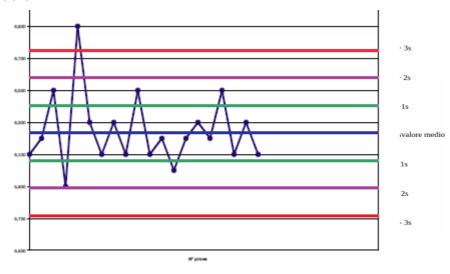
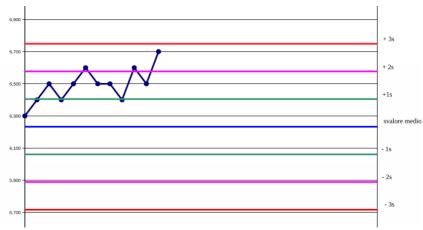
PROVA N. 1 (non estratta)

1) Il laboratorio ha effettuato una serie di misure su un materiale di riferimento calcolando il valore medio e lo scarto tipo s. Il candidato spieghi brevemente il significato statistico delle tre carte di controllo ottenute ripetendo nel tempo misure sullo stesso materiale ed evidenzi le eventuali azioni da attuare.

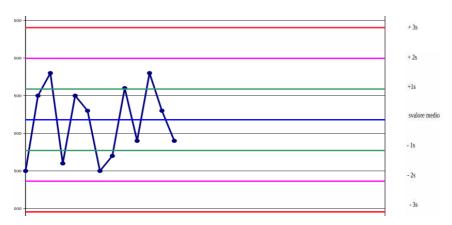
Carta di controllo 1:



Carta di controllo 2:



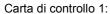
Carta di controllo 3:

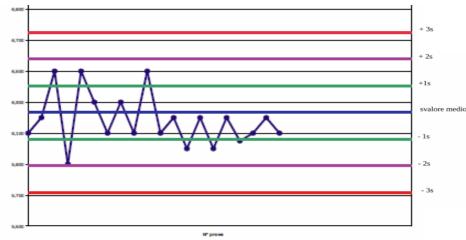


2) Indicare qual è l'intervallo di misura (retta di taratura) corretto per la determinazione di un analita alla concentrazione di 222 mg/kg partendo da 0,5 g di sostanza ed avendola mineralizzata in 50 mL di soluzione acida: 100-500 mg/L; 10-50 mg/L; 1-5 mg/L.

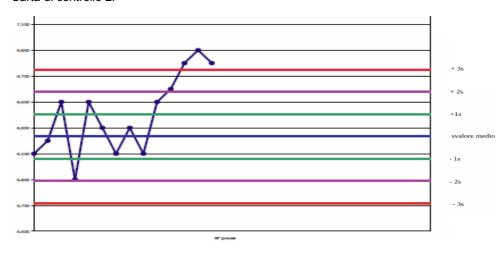
PROVA N.2 (estratta)

1) Il laboratorio ha effettuato una serie di misure su un materiale di riferimento calcolando il valore medio e lo scarto tipo s. Il candidato spieghi brevemente il significato statistico delle tre carte di controllo ottenute ripetendo nel tempo misure sullo stesso materiale ed evidenzi le eventuali azioni da attuare.

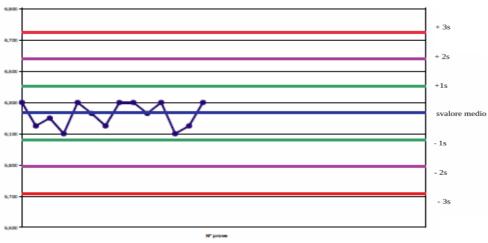




Carta di controllo 2:



Carta di controllo 3:



2) Nello schema del processo analitico per la determinazione di un composto organico semivolatile (es. IPA) sotto riportato, il candidato indichi i punti di inserimento di standard di processo e standard interno e ne spieghi brevemente il significato

ESTRAZIONE		PURIFICAZIONE	→	DETERMINAZIONE
20110 (2.0112	ı ı	. 01411 107 1210112		STRUMENTALE

PROVA N.3 (non estratta)

- 1) Misura del pH: il candidato indichi quali sono i principali contributi per il calcolo della incertezza composta secondo l'approccio metrologico ed imposti la relativa formula.
- 2) Il candidato schematizzi una sessione di analisi (preparativa e sequenza strumentale) per la determinazione degli anioni in cromatografia ionica in un campione di acqua di scarico.