

הנחיות למבחן המכינה בכימיה

החוג לביוולוגיה וסביבה, של אוניברסיטת חיפה, בקמפוס אורנים

משך זמן המבחן: שלוש שעות.

הבחינה תכלול שני חלקים: חלק א' - שאלות רבות ברירה, ערכו של חלק זה הוא 70%. חלק זה יכלול בין היתר,

2 שאלות הדורשות הסבר של התשובה הנבחרת.

חלק ב' - שאלות פתוחות, ערכו של חלק זה הוא 30%.

יש להקפיד על הדברים הבאים:

1. רשמו את התשובות בטופס הבחינה בלבד.

2. אין לתלוש דפי שאלות מחוברת הבחינה.

3. מותר להשתמש ב:

- טבלה מחזורית אשר תצורף לטופס הבחינה (ניתן לראות את הטבלה שתצורף לבחינה בסוף מסמך זה). לא ניתן יהיה להכניס טבלה מחזורית אישית לבחינה.
- טבלת מסיסות אשר תצורף לטופס הבחינה (ניתן לראות את הטבלה שתצורף לבחינה בסוף מסמך זה). לא ניתן יהיה להכניס טבלת מסיסות אישית לבחינה.
- מחשבון פשוט או מדעי.

4. אין להכניס לבחינה:

- כל חומר עזר אחר.
- מכשירים אלקטרוניים מלבד מחשבון (לרבות פלאפונים / מחשבים / שעונים המתחברים לאינטרנט וכדומה).

5. לשאלון הבחינה יצורפו:

- טבלה מחזורית
- טבלת מסיסות

דפים אלו ניתן להפריד מטופס הבחינה. ואין צורך להחזירם בתום הבחינה.

6. לבחינה יש להביא:

- כלי כתיבה ומחשבון (לא ניתן יהיה להשתמש בפלאפון / שעון / מחשב עם גישה לאינטרנט)
- תעודה מזהה
- לנבחנים אשר נרשמו לבחינה בלבד (ללא המכינה) – צילום בגרות בכימיה
- מסיכת פנים (כנדרש ע"פ תקנות משרד הבריאות)

בהצלחה!

[illegible]

טבלת מסיסות

זרחתי	פחמתי	גפרתי	גפרי	אצטטי	חנקתי	הדרוקסיד	יודי	ברומי	כלורי	יונים שליליים	
PO_4^{3-}	CO_3^{2-}	SO_4^{2-}	S^{2-}	$\text{CH}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$	NO_3^-	OH^-	I^-	Br^-	Cl^-	יונים חיוביים	
S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	Na^+	נתרן
S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	K^+	אשלגן
i	i	SS	i	SS	S	n	i	i	i	Ag^+	כסף
S	S	S	S	S	S	S	S	S	S	NH_4^+	אמון
i	i	SS	i	SS	S	n	i	i	i	Hg_2^{2+}	כספית I
i	i	d	i	S	S	i	i	SS	S	Hg^{2+}	כספית II
i	i	i	d	S	S	S	S	S	S	Ba^{2+}	בריום
i	i	SS	d	S	S	SS	S	S	S	Ca^{2+}	סידן
i	i	S	i	S	S	i	d	S	S	Cu^{2+}	נחושת
i	i	S	d	S	S	i	S	S	S	Mg^{2+}	מגנזיום
i	i	i	i	S	S	i	SS	SS	SS	Pb^{2+}	עופרת
i	i	S	i	S	S	i	S	S	S	Zn^{2+}	אבץ
i	i	S	i	S	S	i	S	S	S	Fe^{2+}	ברזל II
i	n	SS	d	S	S	i	S	S	S	Fe^{3+}	ברזל III
i	n	S	d	S	S	i	S	S	S	Al^{3+}	אלומיניום

i - מסיסות זניחה (קטנה מ- 10^{-3}M) "חומר בלתי-מסיס"

SS - מסיסות נמוכה (בין 10^{-1}M ל- 10^{-1}M) "חומר קשה-תמס"

S - מסיסות גבוהה (מעל 10^{-1}M) "חומר קל-תמס"

d - מתפרק (החומר מגיב עם מים)

n - החומר לא בודד