

הנחיות למבחן המכינה

משך זמן המבחן: שעתיים וחצי.

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

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 (מצורפת לטופס).
 - טבלת מסיסות (מצורפת לטופס).
 - מחשבון פשוט או מדעי.
4. אין להכניס לבחינה:
 - כל חומר עזר אחר.
 - מכשירים אלקטרוניים מלבד מחשבון (לרבות פלאפונים / מחשבים / שעונים המתחברים לאינטרנט).
5. לשאלון הבחינה יצורפו:
 - טבלה מחזורית
 - טבלת מסיסותדפים אלו ניתן להפריד מטופס הבחינה. ואין צורך להחזירם בתום הבחינה.
6. לבחינה יש להביא:
 - כלי כתיבה
 - מחשבון (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!

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⁻	CH ₂ H ₃ 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